

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局(43) 国際公開日  
2001年8月30日 (30.08.2001)

PCT

(10) 国際公開番号  
WO 01/62755 A1(51) 国際特許分類<sup>7</sup>: C07D 311/82,  
493/10, 405/14, C09B 11/28, G01N 21/77〒176-0022 東京都練馬区向山3丁目18番3号 高橋荘  
南A棟102号室 Tokyo (JP).

(21) 国際出願番号: PCT/JP01/01503

(74) 代理人: 今村正純, 外(IMAMURA, Masazumi et al.);  
〒104-0031 東京都中央区京橋1丁目8番7号 京橋日殖  
ビル8階 Tokyo (JP).

(22) 国際出願日: 2001年2月28日 (28.02.2001)

(25) 国際出願の言語: 日本語

(81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB,  
BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK,  
DM, DZ, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID,  
IL, IN, IS, JP, KE, KG, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU,  
LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, PL,  
PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, TZ,  
UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZW.

(26) 国際公開の言語: 日本語

(30) 優先権データ:  
特願2000-50869 2000年2月28日 (28.02.2000) JP(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 第一化  
学薬品株式会社 (DAIICHI PURE CHEMICALS CO.,  
LTD.) [JP/JP]; 〒103-0027 東京都中央区日本橋3丁目  
13番5号 Tokyo (JP).(84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW,  
MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZW), ユーラシア特許 (AM,  
AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許  
(AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT,  
LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG,  
CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(71) 出願人 および

(72) 発明者: 長野哲雄 (NAGANO, Tetsuo) [JP/JP]; 〒167-  
0032 東京都杉並区天沼1-28-15 Tokyo (JP).

添付公開書類:

— 国際調査報告書

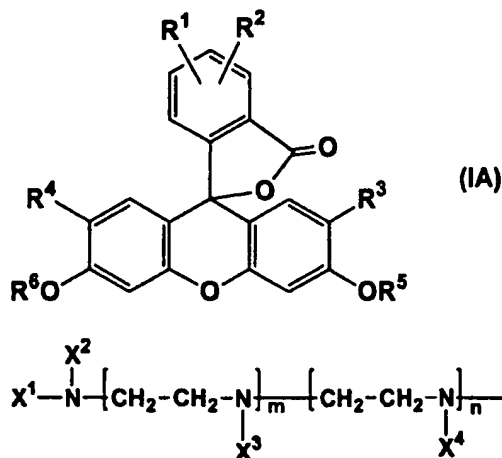
— 請求の範囲の補正の期限前の公開であり、補正書受  
領の際には再公開される。

(72) 発明者: および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 菊地和也  
(KIKUCHI, Kazuya) [JP/JP]; 〒247-0007 神奈川県横  
浜市栄区小菅ヶ谷1丁目5番 南小菅ヶ谷住宅1-315  
Kanagawa (JP). 平野智也 (HIRANO, Tomoya) [JP/JP];2文字コード及び他の略語については、定期発行される  
各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語  
のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: FLUORESCENT PROBES FOR THE QUANTITATION OF ZINC

(54) 発明の名称: 亜鉛蛍光プローブ



(57) Abstract: Compounds of the general formula (IA) or salts thereof, useful as fluorescent probes for the quantitation of zinc: (IA) wherein R<sup>1</sup> and R<sup>2</sup> are each hydrogen or a group of the general formula (A) (wherein X<sup>1</sup>, X<sup>2</sup>, X<sup>3</sup> and X<sup>4</sup> are each hydrogen, alkyl, 2-pyridylmethyl, or an amino-protective group; and m and n are each 0 or 1), with the proviso that both R<sup>1</sup> and R<sup>2</sup> must not be hydrogen; R<sup>3</sup> and R<sup>4</sup> are each hydrogen or halogeno; R<sup>5</sup> and R<sup>6</sup> are each hydrogen, alkylcarbonyl, or alkylcarbonyloxymethyl; and R<sup>7</sup> is hydrogen or alkyl.

[続葉有]

BEST AVAILABLE COPY

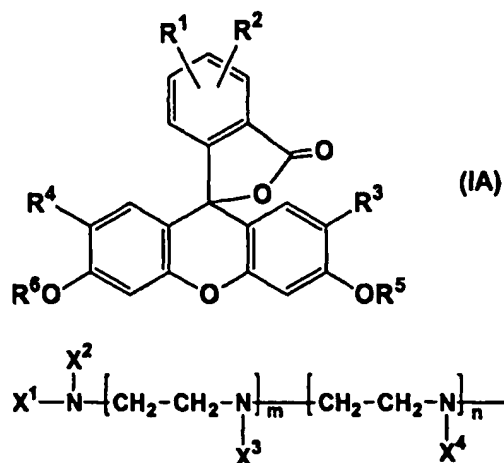


WO 01/62755 A1



(57) 要約:

亜鉛蛍光プローブとして有用な一般式(IA)〔R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>は水素原子又は下記の式(A) (式中、X<sup>1</sup>、X<sup>2</sup>、X<sup>3</sup>、及びX<sup>4</sup>は水素原子、アルキル基、2-ピリジルメチル基、又はアミノ基の保護基を示し、m及びnは0又は1を示す)で表される基を示すが、R<sup>1</sup>及びR<sup>2</sup>が同時に水素原子であることはなく；R<sup>3</sup>及びR<sup>4</sup>は水素原子又はハロゲン原子を示し；R<sup>5</sup>及びR<sup>6</sup>は水素原子、アルキルカルボニル基、又はアルキルカルボニルオキシメチル基を示し、R<sup>7</sup>は水素原子又はアルキル基を示す〕で表される化合物又はその塩。



## 明 細 書

## 亜鉛蛍光プローブ

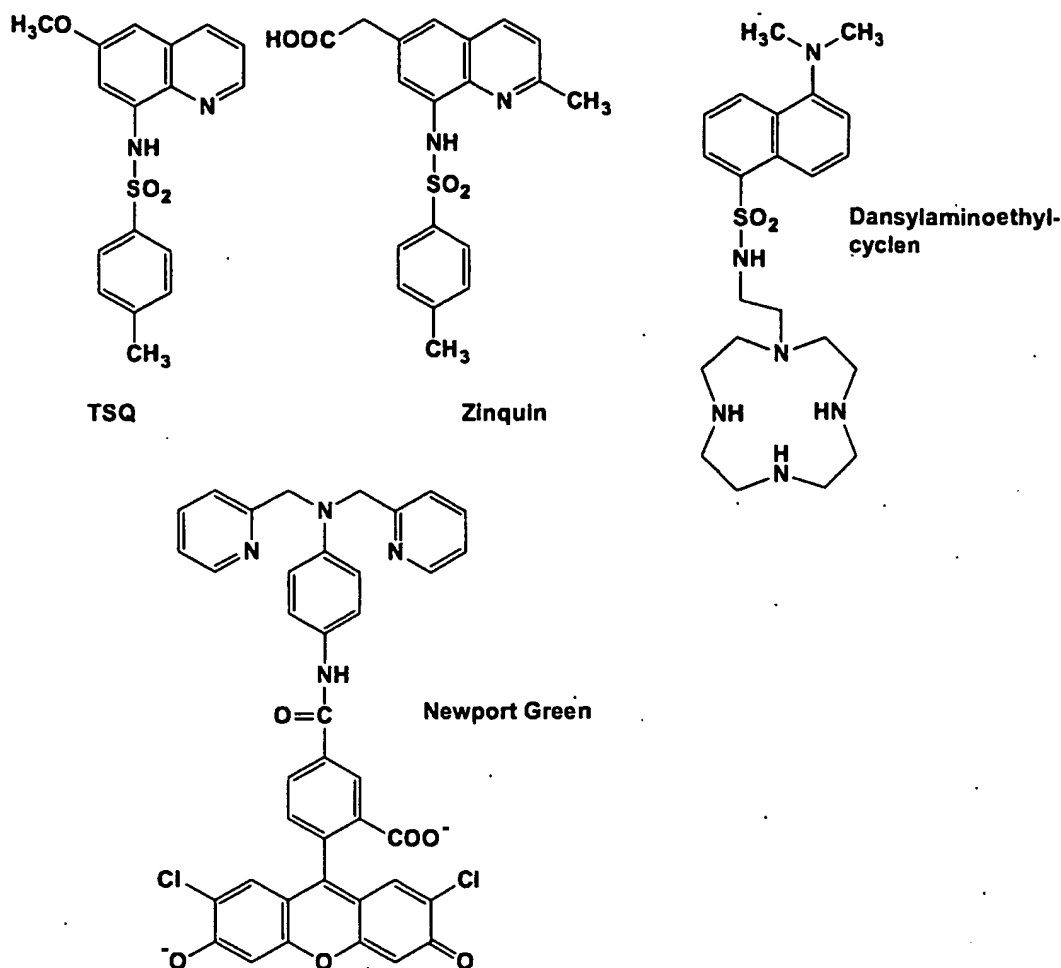
## 技術分野

本発明は、亜鉛イオンを特異的に捕捉して蛍光を発する亜鉛蛍光プローブに関するものである。

## 背景技術

亜鉛はヒトの体内において鉄に次いで含量の多い必須金属元素であり、細胞内のほとんどの亜鉛イオンは蛋白質と強固に結合して、蛋白質の構造保持や機能発現に関与している。また、細胞内にごく微量存在するフリーの亜鉛イオン（通常は $\mu\text{M}$ レベル以下である）の生理的役割についても、種々の報告がある。特に、細胞死の一つであるアポトーシスには亜鉛イオンが深く関わっていると考えられており、アルツハイマー病の老人斑の形成を促進しているなどの報告もある。

従来、組織内の亜鉛イオンを測定するために、亜鉛イオンを特異的に捕捉して錯体を形成し、錯体形成に伴って蛍光を発する化合物（亜鉛蛍光プローブ）が用いられている。亜鉛蛍光プローブとして、例えば、TSQ (Reyes, J. G., et al., Biol. Res., 27, 49, 1994)、Zinquin ethyl ester (Tsuda, M. et al., Neurosci., 17, 6678, 1997)、Dansylaminoethylcyclen (Koike, T. et al., J. Am. Chem. Soc., 118, 12686, 1996)、Newport Green (Molecular Probe 社のカタログである "Handbook of Fluorescent Probes and Research Chemicals" 6th Edition by Richard P. Haugland pp. 531-540) などが実用化されている。



しかしながら、TSQ、Zinquin、又は Dansylaminoethylcyclen を用いた測定では、短波長領域の励起光を用いる必要があるために（それぞれ、励起波長が 367nm、368nm、及び 323nm である。）、これらの亜鉛蛍光プローブを生体系の測定に用いた場合には、短波長による励起が細胞傷害を引き起こす可能性があり（細胞工学, 17, pp. 584-595, 1998）、また、測定の際に細胞系自身が有する自家蛍光（NADH やフラビン類が発する蛍光）による影響を受けやすいという問題がある。さらに、Dansylaminoethylcyclen は測定時に試薬が存在する環境の違い、すなわち溶媒の種類、あるいは細胞外、細胞内もしくは細胞膜などにおける水溶性、脂溶性などの環境の違いにより蛍光強度が大きく変化するという欠点を有しており

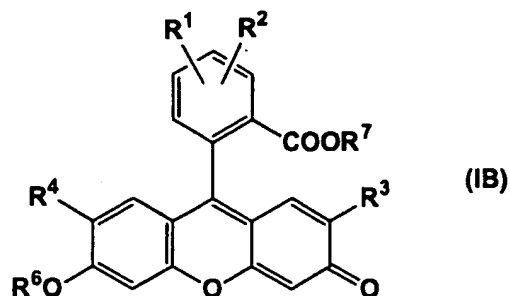
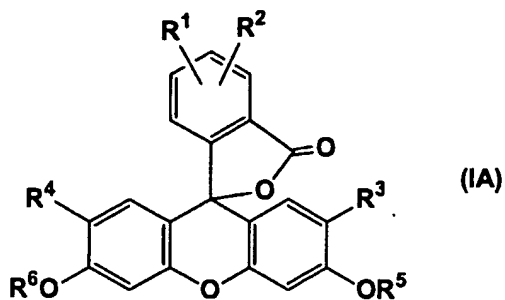
(蛋白質・核酸・酵素、増刊号、42, pp. 171-176, 1997)、T S Qは脂溶性が高いため細胞全体に均一に分布させることが困難であるという問題も有している。Newport Green は長波長の励起光で測定を行なえるものの、亜鉛イオンとのアフィニティーが低く、実用的な測定感度を有していないという問題がある。従って、細胞障害を引き起こすことなく、高感度に亜鉛イオンを測定できる亜鉛蛍光プローブの開発が求められている。

#### 発明の開示

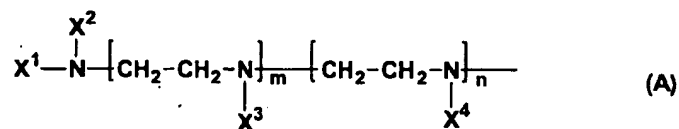
本発明の課題は、高感度な亜鉛蛍光プローブとして利用可能な化合物又はその塩を提供することにある。より具体的には、亜鉛イオンを特異的に捕捉することができ、捕捉後の錯体の蛍光強度に優れ、長波長の励起光で蛍光測定を行なうことができる亜鉛蛍光プローブとして利用可能な化合物を提供することが本発明の課題である。また、本発明の別な課題は、上記の特徴を有する化合物を含む亜鉛蛍光プローブ、及び該亜鉛蛍光プローブを用いた亜鉛イオンの測定方法を提供することにある。

本発明者らは上記の課題を解決すべく鋭意研究を行った結果、環状アミン又はポリアミンを置換基として有する化合物が亜鉛イオンに対して高い特異性を有しており、亜鉛イオンを捕捉して、長波長領域の励起光で強い蛍光を発する錯体形成することを見出した(特願平 11-40325 号)。本発明者らはさらに研究を重ね、下記の一般式(I)で表される化合物が極めて速やかに亜鉛と錯体を形成し、強い蛍光を発することを見出した。また、下記の一般式(I)で表される化合物を亜鉛蛍光プローブとして用いると生体内の亜鉛イオンと瞬時に反応して蛍光性の錯体を形成するので、生体内の亜鉛を極めて正確かつ高感度に測定できることを見出した。本発明はこれらの知見を基にして完成されたものである。

すなわち、本発明は、下記の一般式(IA)又は(IB)：

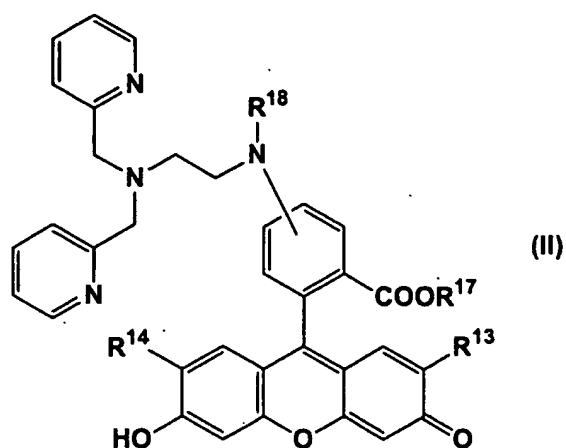


〔式中、 $R^1$  及び  $R^2$  はそれぞれ独立に水素原子又は下記の式(A) ；



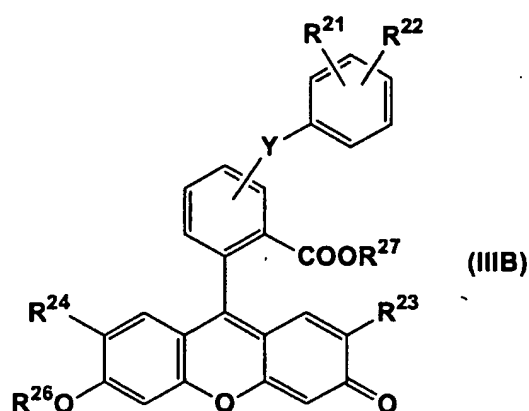
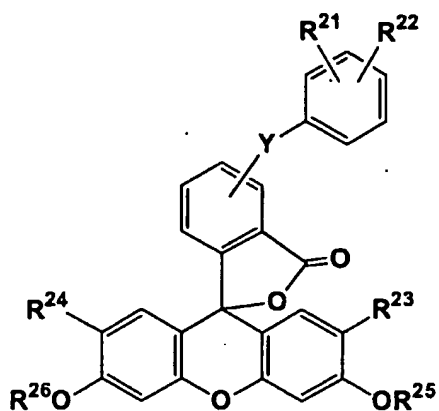
(式中、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$ 、及び  $X^4$  はそれぞれ独立に水素原子、アルキル基、2-ピリジルメチル基、又はアミノ基の保護基を示し、 $m$  及び  $n$  はそれぞれ独立に 0 又は 1 を示す) で表される基を示すが、 $R^1$  及び  $R^2$  が同時に水素原子であることはなく； $R^3$  及び  $R^4$  はそれぞれ独立に水素原子又はハロゲン原子を示し； $R^5$  及び  $R^6$  はそれぞれ独立に水素原子、アルキルカルボニル基、又はアルキルカルボニルオキシメチル基を示し、 $R^7$  は水素原子又はアルキル基を示す〕で表される化合物又はその塩が提供される。

上記の発明の好ましい態様として、下記の一般式(II) ；

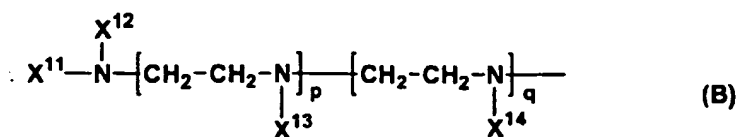


(式中、 $R^{13}$  及び  $R^{14}$  はそれぞれ独立に水素原子又はハロゲン原子を示し； $R^{17}$  は水素原子又はアルキル基を示し； $R^{18}$  は水素原子又はアミノ基の保護基を示す) で表される化合物又はその塩を提供するものである。この発明の好ましい態様によれば、 $R^{17}$  及び  $R^{18}$  が水素原子である上記化合物又はその塩が提供され、さらに好ましい態様によれば、ベンゼン環上の置換アミノ基が  $-COOR^{17}$  で表される基に対してメタ位又はパラ位に結合する化合物又はその塩が提供される。

また、下記的一般式(IIIA)又は(IIIB)：



[式中、 $R^{21}$  及び  $R^{22}$  はそれぞれ独立に水素原子又は下記の式(B)：



(式中、 $X^{11}$ 、 $X^{12}$ 、 $X^{13}$ 、及び  $X^{14}$  はそれぞれ独立に水素原子、アルキル基、2-ピリジルメチル基、又はアミノ基の保護基を示し、 $p$  及び  $q$  はそれぞれ独立に 0 又は 1 を示す) で表される基を示すが、 $R^{21}$  及び  $R^{22}$  が同時に水素原子であることはなく； $Y$  は  $-CO-NH-$  又は  $-NH-CO-$  を示し； $R^{23}$  及び  $R^{24}$  はそれぞれ独立に水素原子又はハロゲン原子を示し； $R^{25}$  及び  $R^{26}$  はそれぞれ独立に水素原子、アルキルカルボニル基、又はアルキルカルボニルオキシメチル基を示し； $R^{27}$  は水素原子又はアルキル基を示す) で表される化合物又はその塩が本発明により提供される。この発明の好ましい態様によれば、ベンゼン環上の  $Y$  が  $-COOR^{27}$  で表される基（ラクトン環を形成する場合には対応するカルボニル基）に対してメタ位に結合する化合物が提供される。

別の観点からは、本発明により、上記一般式(I)、一般式(II)、又は一般式(III)で表される化合物（ただしアミノ基の保護基が導入された化合物を除く）又はそれらの塩を含む亜鉛蛍光プローブ；及び上記一般式(I)、一般式(II)、又は一般式(III)で表される化合物（ただしアミノ基の保護基が導入された化合物を除く）又はそれらの塩と亜鉛イオンとから形成される亜鉛錯体が提供される。この亜鉛蛍光プローブは、組織や細胞内の亜鉛イオンを測定するために用いることができる。

さらに別の観点からは、本発明により、亜鉛イオンの測定方法であって、上記一般式(I)、一般式(II)、又は一般式(III)で表される化合物（ただしアミノ基の保護基が導入された化合物を除く）又はそれらの塩を亜鉛蛍光プローブとして用いる方法；亜鉛イオンの測定方法であって、下記の工程：(a) 上記一般式(I)、一般式(II)、又は一般式(III)で表される化合物（ただしアミノ基の保護基が導入された化合物を除く）又はそれらの塩と亜鉛イオンとを反応させる工程、及び(b) 上記工程で生成した亜鉛錯体の蛍光強度を測定する工程を含む方法；並びに、上



記一般式(I)、一般式(II)、又は一般式(III)で表される化合物(ただしアミノ基の保護基が導入された化合物を除く)又はそれらの塩の亜鉛蛍光プローブとしての使用が提供される。

上記一般式(I)、一般式(II)、又は一般式(III)で表される化合物(ただしアミノ基の保護基が導入された化合物に限る)は、上記の亜鉛蛍光プローブの製造のための製造中間体として有用である。

#### 図面の簡単な説明

第1図は、本発明の亜鉛蛍光プローブ(化合物6)が亜鉛イオンに対して優れた選択性を有していることを示す。

第2図は、本発明の亜鉛蛍光プローブ(化合物12)が亜鉛イオンに対して優れた選択性を有していることを示す。

第3図は、本発明の亜鉛蛍光プローブ(化合物21)が亜鉛イオンに対して優れた選択性を有していることを示す。

第4図は、本発明の亜鉛蛍光プローブ(化合物6及び化合物12)の蛍光強度の時間変化を環状ポリアミン部分を有するACF-1と比較した結果を示す。

第5図は、本発明の亜鉛蛍光プローブ(化合物6及び化合物12)の蛍光強度と亜鉛イオン濃度との関係を示す。

第6図は、pHの変化に対する化合物12及び化合物21とそれらの亜鉛錯体の蛍光強度の変化を示す。

第7図は、ラットの海馬スライスを用いて虚血刺激による蛍光強度の変化を調べた結果を示す。

第8図は、ラットの海馬スライスを用いて虚血刺激による蛍光強度の変化を領域別に調べた結果を示す。

#### 発明を実施するための最良の形態

日本国特許出願第 2000-50869 号明細書の開示を全て参照として本明細書の開

示に含める。

本明細書において、「アルキル基」又はアルキル部分を含む置換基（例えばアルキルカルボニル基又はアルキルカルボニルオキシメチル基など）のアルキル部分は、例えば、炭素数 1～12 個、好ましくは炭素数 1～6 個、好ましくは炭素数 1～4 個の直鎖、分枝鎖、環状、又はそれらの組み合わせからなるアルキル基を意味している。より具体的には、アルキル基として低級アルキル基（炭素数 1～6 個のアルキル基）が好ましい。低級アルキル基としては、例えば、メチル基、エチル基、*n*-プロピル基、イソプロピル基、シクロプロピル基、*n*-ブチル基、*sec*-ブチル基、イソブチル基、*tert*-ブチル基、シクロプロピルメチル基、*n*-ペンチル基、*n*-ヘキシル基などを挙げることができる。本明細書においてハロゲン原子という場合には、フッ素原子、塩素原子、臭素原子、又はヨウ素原子のいずれでもよく、好ましくはフッ素原子、塩素原子、又は臭素原子である。

アミノ基の保護基の種類は特に限定されないが、例えば、*p*-ニトロベンゼンスルホン酸基、トリフルオロアセチル基、トリアルキルシリル基などを適宜利用できる。アミノ基の保護基については、例えば、プロテクティブ・グループス・イン・オーガニック・シンセシス (Protective Groups in Organic Synthesis)、グリーン (T. W. Greene) 著、ジョン・ワイリー・アンド・サンズ・インコーポレイテッド (John Wiley & Sons, Inc.) (1981 年) などを参照することができる。

上記一般式(IA)及び(IB)において、ベンゼン環上に置換する  $R^1$  及び  $R^2$  の位置は特に限定されない。 $R^2$  が水素原子である場合には、 $R^1$  が  $-COOR^7$  で表される基（ラクトン環を形成する場合には対応するカルボニル基）に対してメタ位又はパラ位に結合することが好ましい。一般式(II)におけるベンゼン環上の置換アミノ基の位置は特に限定されないが、好ましくは、 $-COOR^{17}$  で表される基に対してメタ位又はパラ位である。一般式(IIIA)及び(IIIB)において、ベンゼン環上に置換する  $Y$  の位置は特に限定されないが、 $Y$  が  $-COOR^{27}$  で表される基（ラクトン環を形成する場合には対応するカルボニル基）に対してメタ位に結合することが好ましい。

上記一般式(IA)及び(IB)で表される化合物において、 $R^1$ 及び $R^2$ のいずれか一方が水素原子であり、他方が式(A)で表される基であることが好ましい。式(A)で表される基において、 $X^1$ ないし $X^4$ 、好ましくは $X^1$ 及び $X^2$ して2-ピリジルメチル基が好ましい。上記一般式(IA)及び(IB)で表される化合物において、 $m$ が0であり、 $n$ が1であり、かつ $X^4$ が水素原子であることが好ましく、この場合に $X^1$ 及び $X^2$ がともに2-ピリジルメチル基であることが好ましい。 $R^5$ 及び $R^6$ としては水素原子が好ましく、イメージングの用途では $R^5$ 及び $R^6$ がアセチル基又はアセトキシメチル基であることが好ましい。 $R^3$ 及び $R^4$ がともに水素原子であるか、ともに塩素原子であることが好ましい。 $R^7$ は水素原子であることが好ましい。

上記一般式(II)で表される化合物において、 $R^{13}$ 及び $R^{14}$ がともに水素原子であるか、ともに塩素原子であることが好ましい。 $R^{17}$ 及び $R^{18}$ が水素原子であることが好ましい。

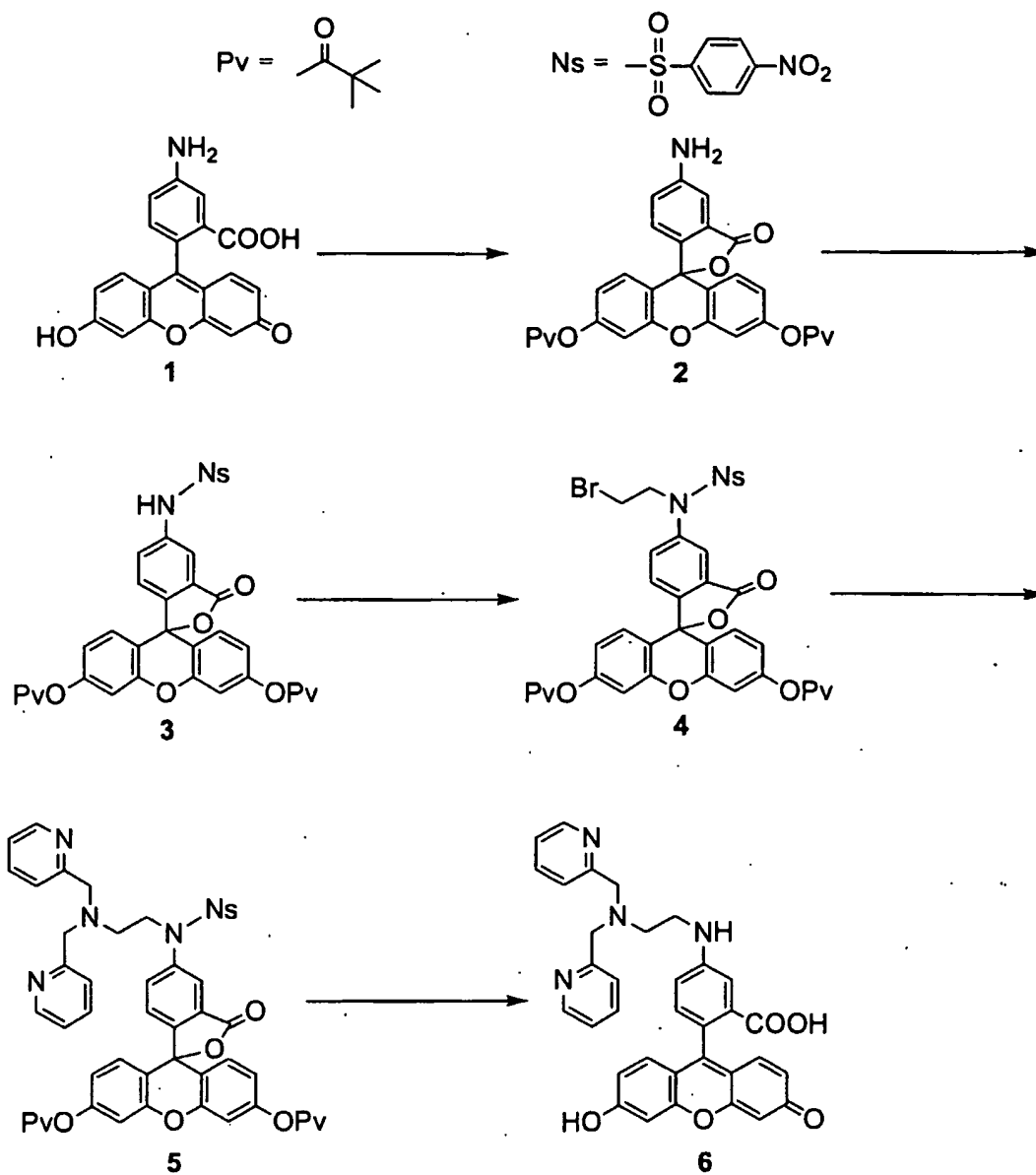
上記一般式(IIIA)及び(IIIB)で表される化合物において、 $R^{21}$ 及び $R^{22}$ のいずれか一方が水素原子であり、他方が式(B)で表される基であることが好ましい。式(B)で表される基において、 $X^{11}$ ないし $X^{14}$ 、好ましくは $X^{11}$ 及び $X^{12}$ して2-ピリジルメチル基が好ましい。上記一般式(IIIA)及び(IIIB)で表される化合物において、 $p$ が0であり、 $q$ が1であり、かつ $X^{14}$ が水素原子であることが好ましく、この場合に $X^{11}$ 及び $X^{12}$ がともに2-ピリジルメチル基であることが好ましい。 $R^{23}$ 及び $R^{24}$ がともに水素原子であるか、ともに塩素原子であることが好ましい。 $R^{25}$ 及び $R^{26}$ としては水素原子が好ましく、またイメージングの用途では $R^{25}$ 及び $R^{26}$ がアセチル基又はアセトキシメチル基であることが好ましい。 $R^{27}$ が水素原子であることが好ましい。

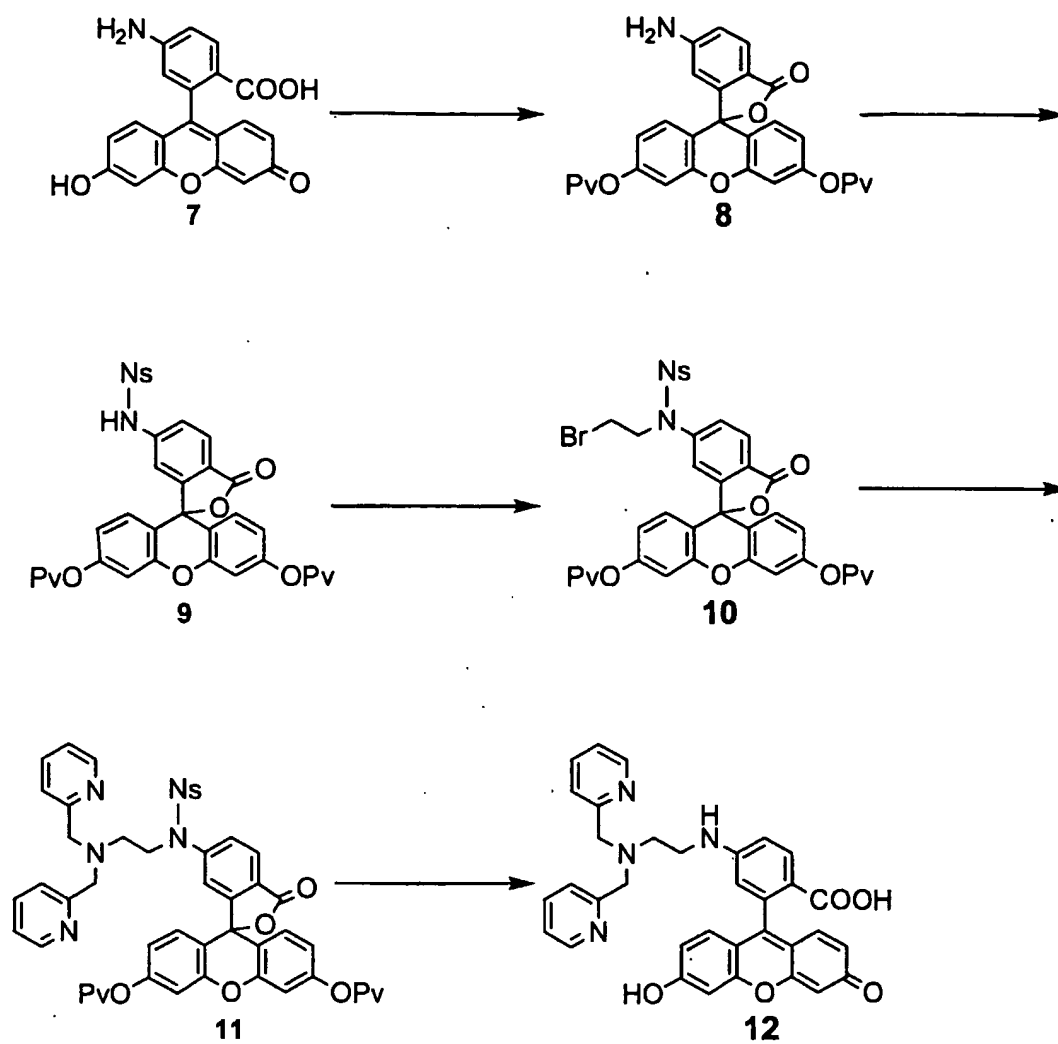
上記一般式(I)ないし(III)で表される本発明の化合物は酸付加塩又は塩基付加塩として存在することができる。酸付加塩としては、例えば、塩酸塩、硫酸塩、硝酸塩などの鉱酸塩、又はメタンスルホン酸塩、*p*-トルエンスルホン酸塩、シュウ酸塩、クエン酸塩、酒石酸塩などの有機酸塩などを挙げることができ、塩基付加塩としては、ナトリウム塩、カリウム塩、カルシウム塩、マグネシウム塩など

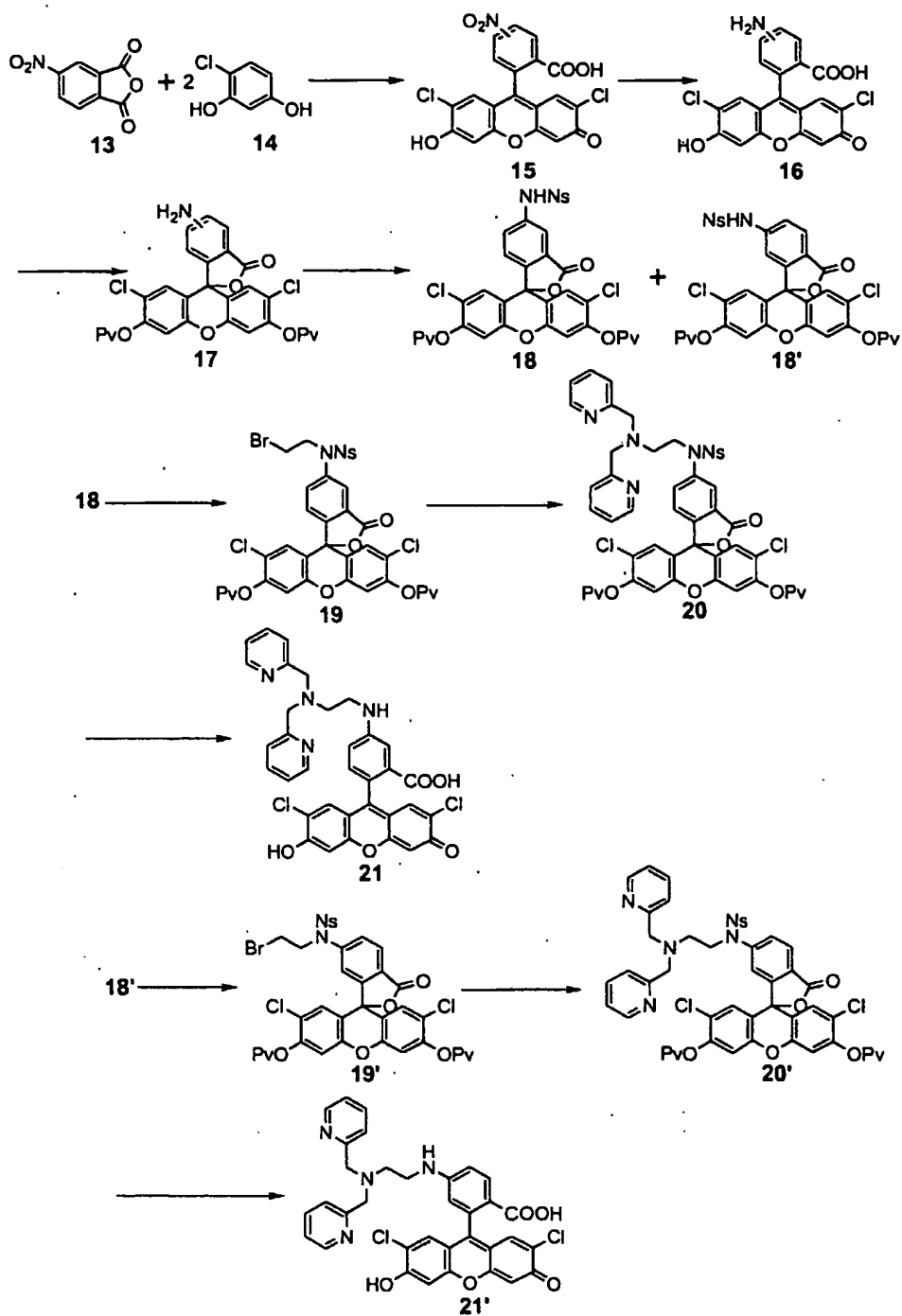
の金属塩、アンモニウム塩、又はトリエチルアミン塩などの有機アミン塩などを挙げるができる。これらのほか、グリシンなどのアミノ酸との塩を形成する場合もある。本発明の化合物又はその塩は水和物又は溶媒和物として存在する場合もあるが、これらの物質はいずれも本発明の範囲に包含される。

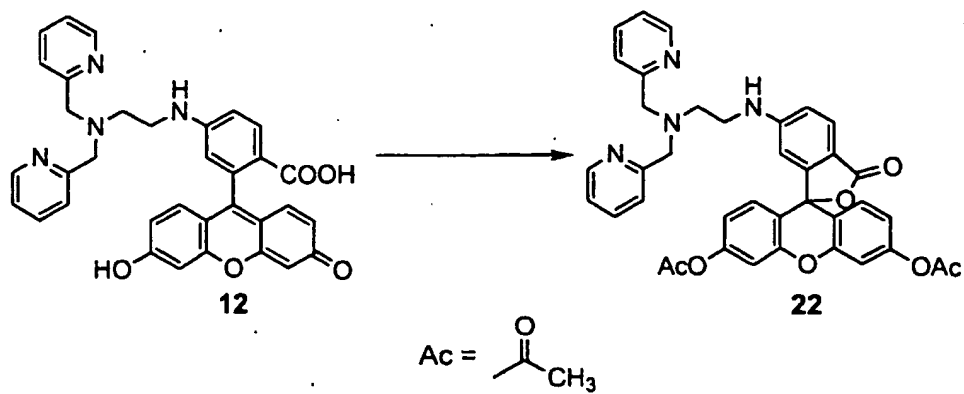
上記一般式(IA)、(IB)、(II)、(IIIA)、及び(IIIB)で表される本発明の化合物は、置換基の種類により、1個又は2個以上の不斉炭素有する場合があるが、1個又は2個以上の不斉炭素に基づく光学活性体や2個以上の不斉炭素に基づくジアステレオ異性体などの立体異性体のほか、立体異性体の任意の混合物、ラセミ体などは、いずれも本発明の範囲に包含される。また、 $R^7$ 、 $R^{17}$ 、又は $R^{27}$ が水素原子の場合にはカルボキシル基がラク톤を形成する場合もあるが、本発明の範囲にはこのような構造異性体も包含される。なお、一般式(IA)において $R^5$ が水素原子である化合物と一般式(IB)において $R^7$ が水素原子である化合物は互変異性体に相当しており、一般式(IIIA)において $R^{25}$ が水素原子である化合物と一般式(IIIB)において $R^{27}$ が水素原子である化合物は互変異性体に相当している。このような互変異性体の存在は当業者に容易に理解され、本発明の範囲にはいずれの互変異性体も包含されることを理解すべきである。

本発明の化合物の代表的化合物の製造方法を下記のスキームに示す。また、本明細書の実施例には、このスキームに記載した製造方法がより詳細かつ具体的に示されている。従って、当業者は、これらの説明を基にして反応原料、反応条件、及び反応試薬などを適宜選択し、必要に応じてこれらの方法に修飾や改変を加えることによって、上記一般式で表される本発明の化合物をいずれも製造することができる。なお、原料化合物として用いることができる4-アミノフルオレセイン、5-アミノフルオレセイン、及び6-アミノフルオレセインは、例えば、亀谷哲治著、有機合成化学 IX、南江堂、215 頁(1977 年)等に準じて製造できる。

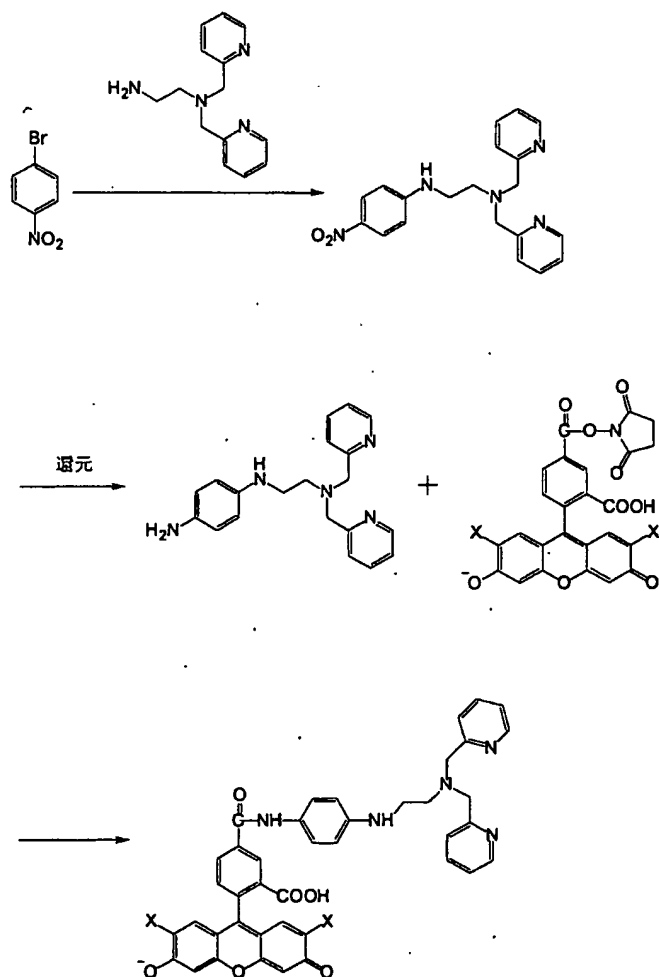








一般式(III)の化合物は、例えば下記スキームの方法により、反応試薬及び反応原料として市販の化合物などを用いて製造することができる。





上記一般式(I)、一般式(II)、及び一般式(III)で表される本発明の化合物(アミノ基の保護基を有する化合物を除く)又はその塩は、亜鉛蛍光プローブとして有用である。上記一般式(I)、一般式(II)、又は一般式(III)で表される本発明の化合物又はその塩は、それ自体は強い蛍光を発する性質を有していないが、亜鉛イオンを捕捉して亜鉛錯体を形成すると、強い蛍光を発するようになる。上記化合物又はその塩は亜鉛イオンを特異的に捕捉することができ、極めて錯体形成が速やかであるという特徴を有している。また、形成された亜鉛錯体は、生体組織や細胞に障害を生じない長波長領域の励起光によって強い蛍光を発するという特徴がある。従って、上記一般式(I)、一般式(II)、又は一般式(III)で表される本発明の化合物又はその塩は、生細胞や生組織中の亜鉛イオンを生理条件下で測定するための亜鉛蛍光プローブとして極めて有用である。なお、本明細書において用いられる「測定」という用語については、定量及び定性を含めて最も広義に解釈すべきものである。

本発明の亜鉛蛍光プローブの使用方法是特に限定されず、従来公知の亜鉛プローブと同様に用いることが可能である。通常は、生理食塩水や緩衝液などの水性媒体、又はエタノール、アセトン、エチレングリコール、ジメチルスルホキシド、ジメチルホルムアミドなどの水混合性の有機溶媒と水性媒体との混合物などに上記一般式(I)で表される化合物及びその塩からなる群から選ばれる一の物質を溶解し、細胞や組織を含む適切な緩衝液中にこの溶液を添加して、蛍光スペクトルを測定すればよい。

例えば、上記スキーム中の化合物6及び化合物12の亜鉛錯体は、それぞれ励起波長が491nm及び492nm、蛍光波長が513nm及び514nmであり、1~10 $\mu$ M程度の濃度で用いた場合に10 $\mu$ M以下の濃度の亜鉛イオンを測定することが可能である。なお、本発明の亜鉛蛍光プローブを適切な添加物と組み合わせて組成物の形態で用いてもよい。例えば、緩衝剤、溶解補助剤、pH調節剤などの添加物と組み合わせることができる。

また、例えば化合物22は細胞膜を容易に透過することができる程度の脂溶性を

有しており、細胞膜を透過した後に細胞質内に存在するエステラーゼによって加水分解され化合物 12 を与える。化合物 12 はその水溶性により細胞膜を透過することが困難なため、細胞内に長時間とどまることができる。従って、化合物 22 は個々の細胞の内部に存在する亜鉛イオンの測定のために極めて有用である。

### 実施例

以下、本発明を実施例によりさらに具体的に説明するが、本発明の範囲は下記の実施例に限定されることはない。実施例中の化合物番号は、上記のスキーム中の化合物番号に対応している。

#### 例 1 : 化合物 6 の合成

4-アミノフルオレセイン(1) 2.5 g (7.2 mmol) を 50 ml のジメチルホルムアミドに溶かした溶液に、炭酸セシウム 5.2 g (16 mmol) を加えた。続いて、この溶液に無水ピバロイル酸 3.1 ml (15 mmol) を加え、室温で 1 時間攪拌した。反応液を桐山漏斗で濾過し、ジメチルホルムアミドを減圧下留去した後、シリカゲルカラムで精製し、化合物 2 (3.6 g) を得た。白色固体。収率 97%。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz): 7.19 (m, 1H), 7.02 (d, 2H,  $J = 2.4$ ), 6.93-6.94 (m, 2H), 6.88 (d, 2H,  $J = 8.7$ ), 6.77 (dd, 2H,  $J = 8.7, 2.4$ ), 4.06 (br, 2H), 1.34 (s, 18H)

MS (FAB): 516 ( $\text{M}^+ + 1$ )

m. p. 206-208°C (メタノールから再結晶)

化合物 2 (1.0 g, 2.0 mmol) をピリジン 15 ml に溶かし、4-ニトロベンゼンスルホニルクロリド 1.2 g (5.3 mmol) を加えた後、室温で 6 時間攪拌した。ピリジンを減圧下留去し、残渣を酢酸エチル 25 ml に溶かした。この酢酸エチル溶液を 2 N 塩酸、飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥した。酢酸エチルを減圧下留去した後、シリカゲルカラムにより精製し、化合物 3 (1.2 g) を得た。白

色固体。収率 88%。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz):

8.33 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 8.05 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.69 (d, 1H,  $J = 2.2$ ), 7.45 (dd, 1H,  $J = 8.2, 2.2$ ), 7.07 (d, 1H,  $J = 8.2$ ), 7.06-7.04 (m, 2H), 6.77-6.74 (m, 4H), 1.36 (s, 18H)

MS(FAB): 701 ( $\text{M}^+ + 1$ )

m. p. 245-247°C (酢酸エチル + *n*-ヘキサンから再結晶)

化合物 3 (0.97 g, 1.4 mmol) を 25 ml のジメチルホルムアミドに溶かした溶液に、炭酸セシウム 0.48 g (1.5 mmol)、1,2-ジブromoエタン 1.3 ml (14 mmol) を加え、60°C で 20 時間攪拌した。ジメチルホルムアミドを減圧下留去し、酢酸エチル 50 ml に溶かした。この酢酸エチル溶液を、水、飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥した。酢酸エチルを減圧下留去した後、シリカゲルカラムにより精製し、化合物 4 (0.78 g) を得た。白色固体。収率 70%。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz):

8.38 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.86 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.76 (d, 1H,  $J = 2.0$ ), 7.45 (dd, 1H,  $J = 8.0, 2.0$ ), 7.17 (d, 1H,  $J = 8.0$ ), 7.08 (m, 2H), 6.85-6.84 (m, 4H), 4.01 (t, 2H,  $J = 6.8$ ), 3.45 (t, 2H,  $J = 6.8$ ), 1.37 (s, 18H)

MS(FAB): 807, 809 ( $\text{M}^+ + 1$ )

m. p. 280-281°C (アセトニトリルから再結晶)

化合物 4 (0.10 g, 0.13 mmol) をアセトニトリル 4 ml に懸濁させ、ヨウ化カリウム 55 mg (0.33 mmol)、炭酸カリウム 43 mg (0.31 mmol)、2,2'-ジピコリルアミン 78 mg (0.39 mmol) を加えて 14 時間還流した。アセトニトリルを減圧下留去した後、2 N 炭酸ナトリウム水溶液に溶かし、塩化メチレンで抽出した。塩化メチレン層を飽和食塩水で洗浄後、硫酸ナトリウムで乾燥した。塩化メチレンを減圧下留去し、シリカゲルカラムにより精製して、化合物 5 (80 mg) を得た。淡

黄色オイル。収率 69%。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz):

8.47-8.45 (m, 2H), 8.32 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.77 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.69-7.61 (m, 3H), 7.61 (d, 2H,  $J = 7.9$ ), 7.27-7.23 (m, 1H), 7.14 (m, 2H), 7.07 (d, 2H,  $J = 2.2$ ), 6.99 (d, 1H,  $J = 8.0$ ), 6.82 (dd, 2H,  $J = 8.6, 2.2$ ), 6.72 (d, 2H,  $J = 8.6$ ), 3.82 (s, 4H), 3.82 (m, 2H), 2.72 (t, 2H,  $J = 6.4$ ), 1.37 (s, 18H)

MS(FAB): 926 ( $\text{M}^+ + 1$ )

化合物 5 (34 mg,  $37 \mu\text{mol}$ ) を 4 ml のジメチルホルムアミドに溶かした溶液に、炭酸カリウム 26 mg (0.19 mmol)、チオフェノール  $12 \mu\text{l}$  (0.12 mmol) を加え、室温で 3 時間攪拌した。水酸化カリウム 70 mg (1.2 mmol) を 1 ml のメタノールと 1 ml の水に溶かした溶液を反応混合物に加え、室温で 20 時間攪拌した。この混合物に 2 N 塩酸 2 ml を加えた後、溶媒を減圧下留去した。エタノール 10 ml に懸濁させて濾過した後に、エタノールを減圧下留去した。残渣を逆相 HPLC で精製し、化合物 6 (15 mg) を得た。褐色固体。収率 70%。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 300 MHz):

8.61-8.59 (m, 2H), 8.04-7.98 (m, 2H), 7.63 (d, 2H,  $J = 7.9$ ), 7.51-7.46 (m, 2H), 7.14 (d, 1H,  $J = 2.0$ ), 7.02 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 6.95-6.87 (m, 4H), 6.79 (dd, 2H,  $J = 9.0, 2.4$ ), 4.46 (s, 4H), 3.50 (t, 2H,  $J = 6.0$ ), 3.25 (m, 2H)

MS(FAB): 573 ( $\text{M}^+ + 1$ )

## 例 2 : 化合物 12 の合成

化合物 2 の合成と同様にして、5-アミノフルオレセイン(7) 3.5 g (10 mmol) から、化合物 8 (4.4 g) を得た。白色固体。収率 84%。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz):

7.77 (d, 1H,  $J = 7.9$ ), 7.01 (d, 2H,  $J = 2.0$ ), 6.95 (d, 2H,  $J = 8.6$ ), 6.80-6.75

(m, 3H), 6.22 (d, 1H,  $J = 1.7$ ), 4.21 (br, 2H), 1.36 (s, 18H)

MS (FAB): 516 ( $M^+ + 1$ )

m. p. 161–163°C (メタノールから再結晶)

化合物 8 (3.6 g, 6.9 mmol) から化合物 3 の合成法と同様にして化合物 9 (4.1 g) を得た。白色固体。収率 84%。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz):

8.61 (br, 1H), 8.20 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.88 (d, 1H,  $J = 8.3$ ), 7.81 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.33–7.29 (m, 1H), 7.05 (d, 2H,  $J = 2.2$ ), 6.84 (d, 1H,  $J = 1.8$ ), 6.74 (dd, 2H,  $J = 8.6, 2.2$ ), 6.69 (d, 2H,  $J = 8.6$ ), 1.38 (s, 18H)

MS (FAB): 701 ( $M^+ + 1$ )

m. p. 189–191°C (酢酸エチル +  $n$ -ヘキサンから再結晶)

化合物 9 (0.51 g, 0.73 mmol) から化合物 4 の合成法と同様にして化合物 10 (0.35 g) を得た。白色固体。収率 60%。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz):

8.11 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 8.10–8.09 (m, 1H), 7.71 (dd, 1H,  $J = 8.2, 1.8$ ), 7.56 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.02 (d, 2H,  $J = 2.2$ ), 6.86 (dd, 2H,  $J = 8.6, 2.2$ ), 6.79 (d, 2H,  $J = 8.6$ ), 6.43 (d, 1H,  $J = 1.8$ ), 3.85 (t, 2H,  $J = 6.6$ ), 3.40 (t, 2H,  $J = 6.6$ ), 1.38 (s, 18H)

MS (FAB): 807, 809 ( $M^+ + 1$ )

m. p. 268–269°C (アセトニトリルから再結晶)

化合物 10 (0.31 g, 0.38 mmol) から化合物 5 の合成法と同様にして化合物 11 (0.27 g) を得た。淡黄色固体。収率 75%。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz):

8.45–8.42 (m, 2H), 8.06 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.96 (d, 1H,  $J = 8.3$ ), 7.64–7.59

(m, 2H), 7.52 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.53-7.50 (m, 1H), 7.33 (d, 2H,  $J = 7.7$ ), 7.17 (m, 2H), 7.00 (d, 2H,  $J = 2.2$ ), 6.78 (dd, 2H,  $J = 8.6, 2.2$ ), 6.64 (d, 2H,  $J = 8.6$ ), 6.48 (d, 1H,  $J = 1.3$ ), 3.71 (s, 4H), 3.67 (t, 2H,  $J = 6.2$ ), 2.67 (t, 2H,  $J = 6.2$ ), 1.37 (s, 18H)

MS (FAB): 926 ( $M^+ + 1$ )

m. p. 146-148°C (メタノールから再結晶)

化合物 11 (20 mg, 22  $\mu$ mol) から化合物 6 の合成法と同様にして化合物 12 (6.6 mg) を得た。褐色固体。収率 53%。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 300 MHz):

8.44-8.42 (m, 2H), 7.94-7.88 (m, 2H), 7.60 (d, 1H,  $J = 8.4$ ), 7.49 (d, 2H,  $J = 7.9$ ), 7.45-7.41 (m, 2H), 6.71 (br, 1H), 6.65 (d, 2H,  $J = 2.4$ ), 6.61 (d, 2H,  $J = 8.8$ ), 6.51 (dd, 2H,  $J = 8.8, 2.4$ ), 6.02 (d, 1H,  $J = 1.8$ ), 4.30 (s, 4H), 3.28 (t, 2H,  $J = 6.0$ ), 3.03 (t, 2H,  $J = 6.0$ )

MS (FAB): 573 ( $M^+ + 1$ )

### 例 3

#### 化合物 15 の合成

4-ニトロフタル酸無水物 (13) 16 g (84 mmol) と 4-クロロレゾルシノール (14) 24 g (0.17 mol) を 250 ml のメタンスルホン酸に溶かし、アルゴン下、80 度で 60 時間攪拌した。室温まで冷却後、氷水 1.4 L に少しずつ加えた。析出した固体を濾取して、化合物 15 を 37 g 得た。収率定量。

#### 化合物 16 の合成

化合物 (15) 20 g (45 mmol) を水 700 ml に懸濁させ、硫化ナトリウム 9 水和物 54 g (0.23 mol) と、水硫化ナトリウム  $n$  水和物 (水硫化ナトリウムが約 70 %) 20 g (0.25 mol) を加えて、アルゴン下で 20 時間還流した。室温まで冷却した後

に、塩酸を加えて pH を 3 ~ 4 にした。析出した固体を濾取して、化合物 (16) を 19 g 得た。収率定量。

#### 化合物 17 の合成

化合物 (16) 4.4 g (11 mmol) から化合物 (2) の合成法と同様にして化合物 (17) 3.9 g を得た。収率 62 %。

MS (FAB) : 584, 586, 588 ( $M^+1$ )

#### 化合物 18 及び 18' の合成

化合物 (17) 3.8 g (6.5 mmol) から化合物 (3) の合成法と同様にして化合物 (18) を 1.9 g、化合物 (18') を 1.8 g 得た。収率: 化合物 (18) 38%、化合物 (18') 35 %。

化合物 (18):

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz) : 8.38 (d, 2H,  $J = 8.7$ ), 8.07 (d, 2H,  $J = 8.7$ ), 7.72 (d, 1H,  $J = 2.1$ ), 7.48 (dd, 1H,  $J = 8.1, 2.1$ ), 7.12 (d, 1H,  $J = 8.1$ ), 7.11 (s, 2H), 6.77 (s, 2H), 1.40 (s, 18H)

MS (FAB) : 769, 771, 773 ( $M^+1$ )

化合物 (18'):

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz) : 8.26 (d, 2H,  $J = 8.6$ ), 7.93 (d, 1H,  $J = 8.4$ ), 7.84 (d, 2H,  $J = 8.6$ ), 7.27 (dd, 1H,  $J = 8.4, 2.0$ ), 7.13 (s, 2H), 6.99 (d, 1H,  $J = 2.0$ ), 6.75 (s, 2H), 1.42 (s, 18H)

MS (FAB) : 769, 771, 773 ( $M^+1$ )

#### 化合物 19 の合成

化合物 (18) 1.5 g (2.0 mmol) から化合物 (4) の合成法と同様にして化合物 (19) を 1.2 g 得た。収率 66 %。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz) : 8.39 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.85 (d, 2H,  $J = 9.0$ ), 7.79

(d, 1H, J = 2.0), 7.51 (dd, 1H, J = 8.2, 2.0), 7.18 (d, 1H, J = 8.2), 7.14 (s, 2H), 6.89 (s, 2H), 4.06 (t, 2H, J = 6.8), 3.50 (t, 2H, J = 6.8), 1.40 (s, 18H)

MS (FAB) : 875, 877, 879, 881 ( $M^+1$ )

#### 化合物 19' の合成

化合物 (18') 1.5 g (2.0 mmol) から化合物 (4) の合成法と同様にして化合物 (19') を 0.70 g 得た。収率 40 %。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz) : 8.19 (d, 2H, J = 9.0), 8.13 (d, 1H, J = 8.3), 7.70 (brd, 1H), 7.62 (d, 2H, J = 9.0), 7.11 (s, 2H), 6.84 (s, 2H), 6.63 (d, 1H, J = 1.8), 3.94 (t, 2H, J = 6.4), 3.46 (t, 2H, J = 6.4), 1.41 (s, 18H)

MS (FAB) : 875, 877, 879, 881 ( $M^+1$ )

#### 化合物 20 の合成

化合物 (19) 1.0 g (1.1 mmol) から化合物 (5) の合成法と同様にして化合物 (20) を 0.56 g 得た。収率 49 %。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz) : 8.50-8.47 (m, 2H), 8.33 (d, 2H, J = 8.7), 7.76 (d, 2H, J = 8.7), 7.70-7.60 (m, 3H), 7.46 (d, 2H, J = 7.9), 7.32 (brd, 1H, J = 8.3), 7.16-7.12 (m, 2H), 7.14 (s, 2H), 7.00 (d, 1H, J = 8.3), 6.79 (s, 2H), 3.87 (t, 2H, J = 6.0), 3.83 (s, 4H), 2.76 (t, 2H, J = 6.0), 1.41 (s, 18H)

MS (FAB) : 994, 996, 998 ( $M^+1$ )

#### 化合物 20' の合成

化合物 (19') 0.20 g (0.23 mmol) から化合物 (5) の合成法と同様にして化合物 (20') を 75 mg 得た。収率 33 %。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz) : 8.43-8.41 (m, 2H), 8.17 (d, 2H, J = 9.0), 7.97 (d, 1H, J = 8.3), 7.63-7.57 (m, 2H), 7.56 (d, 2H, J = 9.0), 7.49 (brd, 1H, J =



8.3), 7.31 (d, 2H,  $J = 7.7$ ), 7.16-7.12 (m, 2H), 7.08 (s, 2H), 6.79 (s, 2H), 6.72 (d, 2H,  $J = 1.1$ ), 3.74 (t, 2H,  $J = 6.2$ ), 3.71 (s, 4H), 2.74 (t, 2H,  $J = 6.2$ ), 1.40 (s, 18H)

MS (FAB) : 994, 996, 998 ( $M^+ + 1$ )

#### 化合物 21 の合成

化合物 (20) 0.26 g (0.26 mmol) から化合物 (6) の合成法と同様にして化合物 (21) を 98 mg 得た。収率 35 %。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 300 MHz) : 8.56 (brd, 2H,  $J = 4.8$ ), 7.98-7.91 (m, 2H), 7.57 (d, 2H,  $J = 7.9$ ), 7.46-7.41 (m, 2H), 6.94-6.81 (m, 3H), 6.73 (s, 2H), 6.56 (s, 2H), 4.48 (s, 4H), 3.50 (t, 2H,  $J = 5.5$ ), 3.29 (t, 2H,  $J = 5.5$ )

MS (FAB) : 641, 643, 645 ( $M^+ + 1$ )

#### 化合物 21' の合成

化合物 (20') 0.20 g (0.20 mmol) から化合物 (6) の合成法と同様にして化合物 (21') を 58 mg 得た。収率 26 %。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CD}_3\text{OD}$ , 300 MHz) : 8.45-8.43 (m, 2H), 7.93-7.88 (m, 2H), 7.58 (d, 1H,  $J = 8.6$ ), 7.50 (d, 2H,  $J = 7.9$ ), 7.45-7.41 (m, 2H), 6.72 (s, 2H), 6.73-6.88 (m, 1H), 6.58 (s, 2H), 6.01 (d, 1H,  $J = 1.8$ ), 4.30 (s, 4H), 3.27 (t, 2H,  $J = 5.7$ ), 3.06 (t, 2H,  $J = 5.7$ )

MS (FAB) : 641, 643, 645 ( $M^+ + 1$ )

#### 化合物 22 の合成

化合物 (12) 140 mg (0.13 mmol) をアセトニトリル 10 ml に懸濁し、炭酸セシウム 0.19 g (0.30 mmol) を加えた後、無水酢酸 28  $\mu\text{l}$  を少しずつ加えた。室温で 1 時間攪拌した後、反応液を濾過した。溶媒を減圧下留去した後、シリカゲルカラムで精製して化合物 (22) 79 mg を得た。収率 94 %。

$^1\text{H-NMR}$  ( $\text{CDCl}_3$ , 300 MHz) : 8.51-8.49 (m, 2H), 7.73 (d, 1H,  $J = 8.4$ ), 7.60-7.54 (m, 2H), 7.31 (d, 2H,  $J = 7.7$ ), 7.15-7.11 (m, 2H), 7.05 (d, 2H,  $J = 2.2$ ), 6.96 (d, 2H,  $J = 8.6$ ), 6.80 (dd, 2H,  $J = 2.2, 8.6$ ), 6.77-6.74 (m, 1H), 6.48 (br, 1H), 6.02 (d, 1H,  $J = 1.7$ ), 3.86 (s, 4H), 3.06 (br, 2H), 2.82 (t, 2H,  $J = 5.1$ ), 2.31 (s, 6H)

#### 例 4

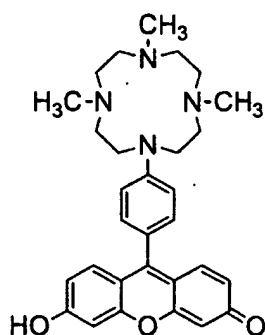
上記例 1 で得た化合物 6 及び例 2 で得た化合物 12 を用いて、亜鉛イオンに対する選択性を評価した。種々の金属イオン ( $5\ \mu\text{M}$  又は  $5\ \text{mM}$ ) を含む  $100\ \text{mM}$  HEPES 緩衝液 (pH 7.5) 中に  $5\ \mu\text{M}$  の化合物 6 又は化合物 12 を加え、化合物 6 については励起波長  $491\ \text{nm}$ 、蛍光波長  $513\ \text{nm}$  とし、化合物 12 については励起波長  $492\ \text{nm}$ 、蛍光波長  $514\ \text{nm}$  として蛍光強度を測定した。結果を第 1 図 (化合物 6) 及び第 2 図 (化合物 12) に示す。また、種々の金属イオン ( $1\ \mu\text{M}$  又は  $5\ \text{mM}$ ) を含む  $100\ \text{mM}$  HEPES 緩衝液 (pH 7.5) 中に  $1\ \mu\text{M}$  の化合物 21 を加え、励起波長  $505\ \text{nm}$ 、蛍光波長  $522\ \text{nm}$  として蛍光強度を測定した。結果を第 3 図に示す。

図中、縦軸の蛍光強度は、金属イオンを加えていないときの蛍光強度を 1 として、各金属イオンを加えたときの蛍光強度を数値で示したものである。本発明の化合物 6 及び化合物 12 が亜鉛イオンに対して極めて高い選択性を有しており、生体内に多量に存在するナトリウムイオン、カリウムイオン、カルシウムイオン、マグネシウムイオンが高濃度 ( $5\ \text{mM}$ ) に存在する条件下でも全く蛍光強度が増加しないことが明らかである。また、これらの金属イオンが亜鉛イオンによる蛍光強度の増大に影響を与えないことも明らかである。

化合物 21 は、亜鉛に高い選択性を示した。特に、生体内に豊富に存在する金属イオンであるナトリウム、カリウム、カルシウム、マグネシウムは  $5\ \text{mM}$  の高濃度で加えても蛍光強度はほとんど増大しない。またこれらの金属イオンは、亜鉛による蛍光強度の増大に影響を与えなかった。

## 例 5

5  $\mu$ M の化合物 6、化合物 12、又は ACF-1（特願平 11-40325 号の実施例 1 に化合物 (20) として記載された環状ポリアミン部分を有する化合物）を含む 100 mM HEPES (pH 7.5) 中に亜鉛イオン（最終濃度 5  $\mu$ M、50  $\mu$ M）を加え、蛍光強度を測定した。化合物 6 については励起波長 491 nm、蛍光波長 513 nm とし、化合物 12 については励起波長 492 nm、蛍光波長 514 nm とし、ACF-1 については励起波長 495 nm、蛍光波長 515 nm とし、蛍光強度を測定した。結果を第 4 図に示す。図中、縦軸は相対蛍光強度を示す。この結果から明らかなように、ACF-1 では蛍光強度が瞬時に増大しないが、本発明の化合物 6 及び化合物 12 では蛍光強度が瞬時に増大した。従って、本発明の化合物を用いると亜鉛を極めて短時間に検出することができ、亜鉛の速い濃度変化を検出することも可能である。



ACF-1

## 例 6

5  $\mu$ M の化合物 6、化合物 12、ACF-1、又は Newport Green (Handbook of Fluorescent Probes and Research Chemicals, 6th Edition by Richard P. Haugland, pp. 531-540) を含む 100 mM HEPES 緩衝液 (pH 7.5) 中に種々の濃度の亜鉛イオンを加えたときの蛍光強度の変化を測定した。化合物 6 については励起波長 491 nm、蛍光波長 513 nm とし、化合物 12 については励起波長 492 nm、蛍光波長 514 nm とし、ACF-1 については励起波長 495 nm、蛍光波長 515 nm とし、Newport Green については励起波長 505 nm、蛍光波長 530 nm とし、蛍光強度を測定した。結果を第 5 図に示す。図中、縦軸の蛍光強度は、金属イオンを加えていないときの蛍

光強度を 1 として、各濃度の亜鉛イオンを加えたときの蛍光強度を数値で示したものである。本発明の化合物 6 及び化合物 12 は高い測定感度を示した。特に、化合物 12 の測定感度は非常に高く、キレーター部分と発蛍光部分との組み合わせが最適であることが証明された。

#### 例 7

pH の変化に対する化合物 12 及び化合物 21 とそれらの亜鉛錯体の蛍光強度の変化を調べた。化合物 12 については励起波長 492 nm、蛍光波長 514 nm とし、化合物 21 については励起波長 505 nm、蛍光波長 522 nm として蛍光強度を測定した。結果を第 6 図に示す。

緩衝液は以下のものを用いた。

100 mM  $\text{Cl}_2\text{CHCOOH}-\text{Cl}_2\text{CHCOONa}$  緩衝液 (pH 2.0)

100 mM  $\text{ClCH}_2\text{COOH}-\text{ClCH}_2\text{COONa}$  緩衝液 (pH 3.0)

100 mM  $\text{AcOH}-\text{AcONa}$  緩衝液 (pH 4.0, 4.5, 5.0)

100 mM MES 緩衝液 (pH 5.5, 6.0, 6.5)

100 mM HEPES 緩衝液 (pH 7.0, 7.5, 8.0)

100 mM CHES 緩衝液 (pH 8.5)

化合物 21 は化合物 12 と比べて細胞内の pH である 7.4 付近で蛍光強度が安定であり、細胞内の pH 変化の影響を受けにくいプローブであることがわかる。

#### 例 8

ラットの海馬スライスを用いて虚血刺激による蛍光強度の変化を調べた。

ラットの海馬スライスに 10  $\mu\text{M}$  の化合物 22 を加えてインキュベーションした後、10 分間 (図中 2 分～12 分) 虚血刺激して蛍光像の時間変化を見た。結果を第 7 図に示す。

海馬スライスの作製には以下のような組成のリンゲル液を用いた。

(1) リンゲル液

組成 : 124 mM NaCl、1.25 mM  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ 、2.5 mM KCl、2 mM  $\text{CaCl}_2$ 、  
26 mM  $\text{NaHCO}_3$ 、1 mM  $\text{MgCl}_2$ 、10 mM グルコース

(2) 虚血用リンゲル液

組成 : 124 mM NaCl、1.25 mM  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ 、2.5 mM KCl、2 mM  $\text{CaCl}_2$ 、  
26 mM  $\text{NaHCO}_3$ 、1 mM  $\text{MgCl}_2$ 、10 mM 2-デオキシグルコース

(3) コリンーリンゲル液

組成 : 124 mM コリン、1.25 mM  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ 、2.5 mM KCl、0.5 mM  $\text{CaCl}_2$ 、  
26 mM  $\text{NaHCO}_3$ 、2.5 mM  $\text{MgCl}_2$ 、10 mM グルコース

スライスの調製及び測定に使うリンゲル液は常に、95%  $\text{O}_2$  / 5%  $\text{CO}_2$  をバブルしておいた。

ウィスター・ラット (200-250 g、雄) をエーテルで麻酔した。断頭した後、全脳を素早く摘出し、氷冷したコリンーリンゲル液に入れて10分間置いた。氷冷したコリンーリンゲル液と、シャーベット状にしたコリンーリンゲル液を敷きつめたシャーレ上で左右半球を切り分けた後、間脳を取り除きスパーテルで海馬を取り出した。海馬を寒天の上に載せて、ピンを使って固定し、ロータリースライサーで300  $\mu\text{m}$  の幅に切った。30℃にあたためたリンゲル液にスライスした海馬を入れて、30分から1時間置いた。室温で、リンゲル液中にスライスした海馬を使用するまでいれておいた。

次に、化合物 22 を DMSO に溶かした 10 mM 溶液を、リンゲル液で 10  $\mu\text{M}$  に希釈した。この溶液に海馬スライスを入れて遮光し室温で 1.5 時間インキュベーションした。別のリンゲル液に移し替えて 30 分から 1 時間 30 分程度洗浄した後に、チャンバーに移して測定した。チャンバー内は、温度が常に 33-34℃ になるように暖めたリンゲル液を循環させておいた (流速 2-3 ml/分)。測定は、倒立顕微鏡 (オリンパス IX-70) で行った (対物レンズ : 4 倍、二色性ミラー : 505 nm)。

虚血刺激は、チャンバー内を循環させているリンゲル液を以下の要領で交換することにより行った。

リンゲル液 (95 %  $\text{O}_2$  + 5 %  $\text{CO}_2$  をバブル) : 2 分 (図表中 01 00. 00 から 02 00.

00) ---->虚血用リンゲル液(95 %  $N_2$  + 5 %  $CO_2$  をバブル) : 10 分 (図表中 03 00. 00 から 12 00. 00) ---->リンゲル液(95 %  $O_2$  + 5 %  $CO_2$  をバブル) : 4 分 (図表中 13 00. 00 から 16 00. 00)

その結果、虚血刺激により細胞死が起こっていることが報告されている CA1 領域で、虚血刺激開始約 3 分後から蛍光強度が増大することがわかった。

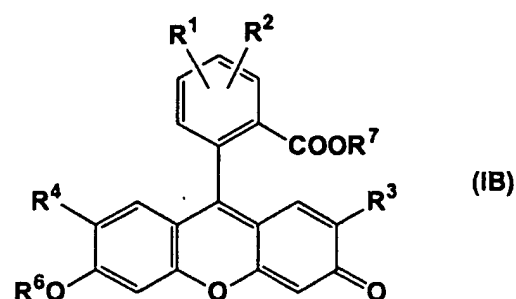
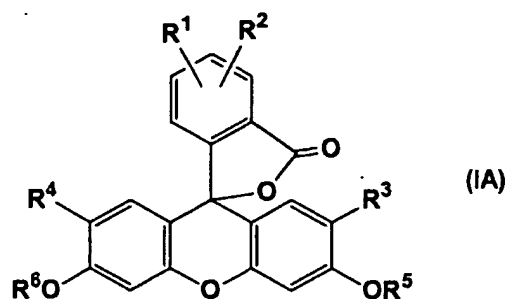
さらに、第 8 図に示すように、虚血刺激後、CA1 領域 (図中 1, 2, 3) で特に大きく蛍光強度が増大した。CA3 領域 (図中 4)、歯状回 (図中 6, 7) でも蛍光強度が増大した。グラフの縦軸は、測定開始時 (0. 00 sec) での蛍光強度を 1. 00 として表している。

#### 産業上の利用可能性

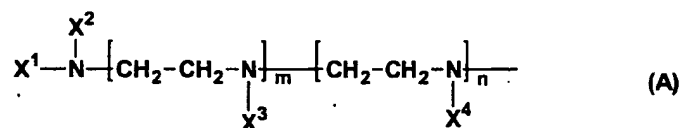
本発明の化合物は亜鉛測定のための蛍光プローブとして有用である。特に、本発明の化合物は極めて短時間に亜鉛との錯体を形成することができるという特徴があり、測定感度も極めて高いので、生体内における亜鉛イオンの素早い濃度変化を正確に測定するための試薬として極めて有用である。

## 請求の範囲

1. 下記的一般式(IA)又は(IB)：

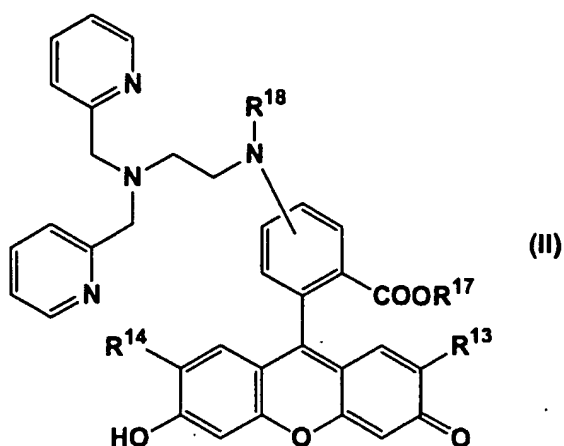


〔式中、 $R^1$  及び  $R^2$  はそれぞれ独立に水素原子又は下記の式(A)：



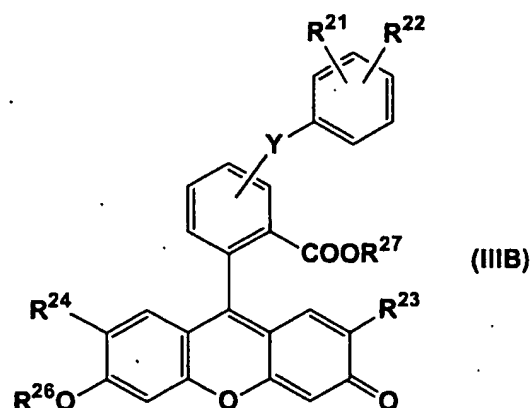
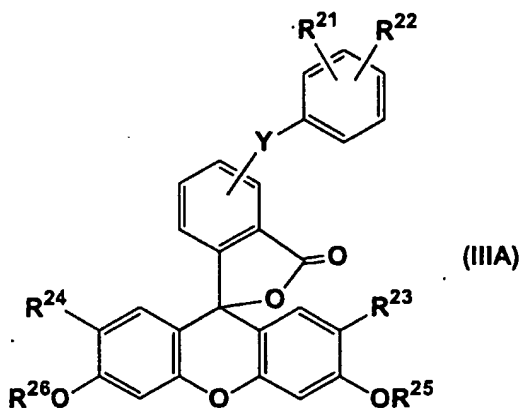
(式中、 $X^1$ 、 $X^2$ 、 $X^3$ 、及び  $X^4$  はそれぞれ独立に水素原子、アルキル基、2-ピリジルメチル基、又はアミノ基の保護基を示し、 $m$  及び  $n$  はそれぞれ独立に 0 又は 1 を示す) で表される基を示すが、 $R^1$  及び  $R^2$  が同時に水素原子であることはなく； $R^3$  及び  $R^4$  はそれぞれ独立に水素原子又はハロゲン原子を示し； $R^5$  及び  $R^6$  はそれぞれ独立に水素原子、アルキルカルボニル基、又はアルキルカルボニルオキシメチル基を示し、 $R^7$  は水素原子又はアルキル基を示す) で表される化合物又はその塩。

2. 下記的一般式(II)：



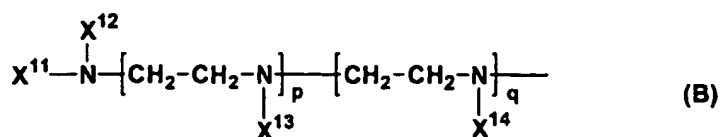
(式中、 $R^{13}$  及び  $R^{14}$  はそれぞれ独立に水素原子又はハロゲン原子を示し； $R^{17}$  は水素原子又はアルキル基を示し； $R^{18}$  は水素原子又はアミノ基の保護基を示す) で表される化合物又はその塩。

3.  $R^{17}$  及び  $R^{18}$  が水素原子である請求の範囲第 2 項に記載の化合物又はその塩。
4.  $R^{13}$  及び  $R^{14}$  がともに水素原子であるか、あるいは  $R^{13}$  及び  $R^{14}$  がともに塩素原子である請求の範囲第 2 項又は第 3 項に記載の化合物又はその塩。
5. 下記の一般式 (IIIA) 又は (IIIB) :



[式中、 $R^{21}$  及び  $R^{22}$  はそれぞれ独立に水素原子又は下記の式 (B) :





(式中、 $\text{X}^{11}$ 、 $\text{X}^{12}$ 、 $\text{X}^{13}$ 、及び  $\text{X}^{14}$  はそれぞれ独立に水素原子、アルキル基、2-ピリジルメチル基、又はアミノ基の保護基を示し、 $p$  及び  $q$  はそれぞれ独立に 0 又は 1 を示す) で表される基を示すが、 $\text{R}^{21}$  及び  $\text{R}^{22}$  が同時に水素原子であることはなく； $\text{Y}$  は  $-\text{CO}-\text{NH}-$  又は  $-\text{NH}-\text{CO}-$  を示し； $\text{R}^{23}$  及び  $\text{R}^{24}$  はそれぞれ独立に水素原子又はハロゲン原子を示し； $\text{R}^{25}$  及び  $\text{R}^{26}$  はそれぞれ独立に水素原子、アルキルカルボニル基、又はアルキルカルボニルオキシメチル基を示し； $\text{R}^{27}$  は水素原子又はアルキル基を示す) で表される化合物又はその塩。

6. 請求の範囲第 1 項ないし第 5 項のいずれか 1 項に記載の化合物（ただしアミノ基の保護基が導入された化合物を除く）又はそれらの塩を含む亜鉛蛍光プローブ。

7. 請求の範囲第 1 項ないし第 5 項のいずれか 1 項に記載の化合物（ただしアミノ基の保護基が導入された化合物を除く）又はそれらの塩と亜鉛イオンとから形成される亜鉛錯体。

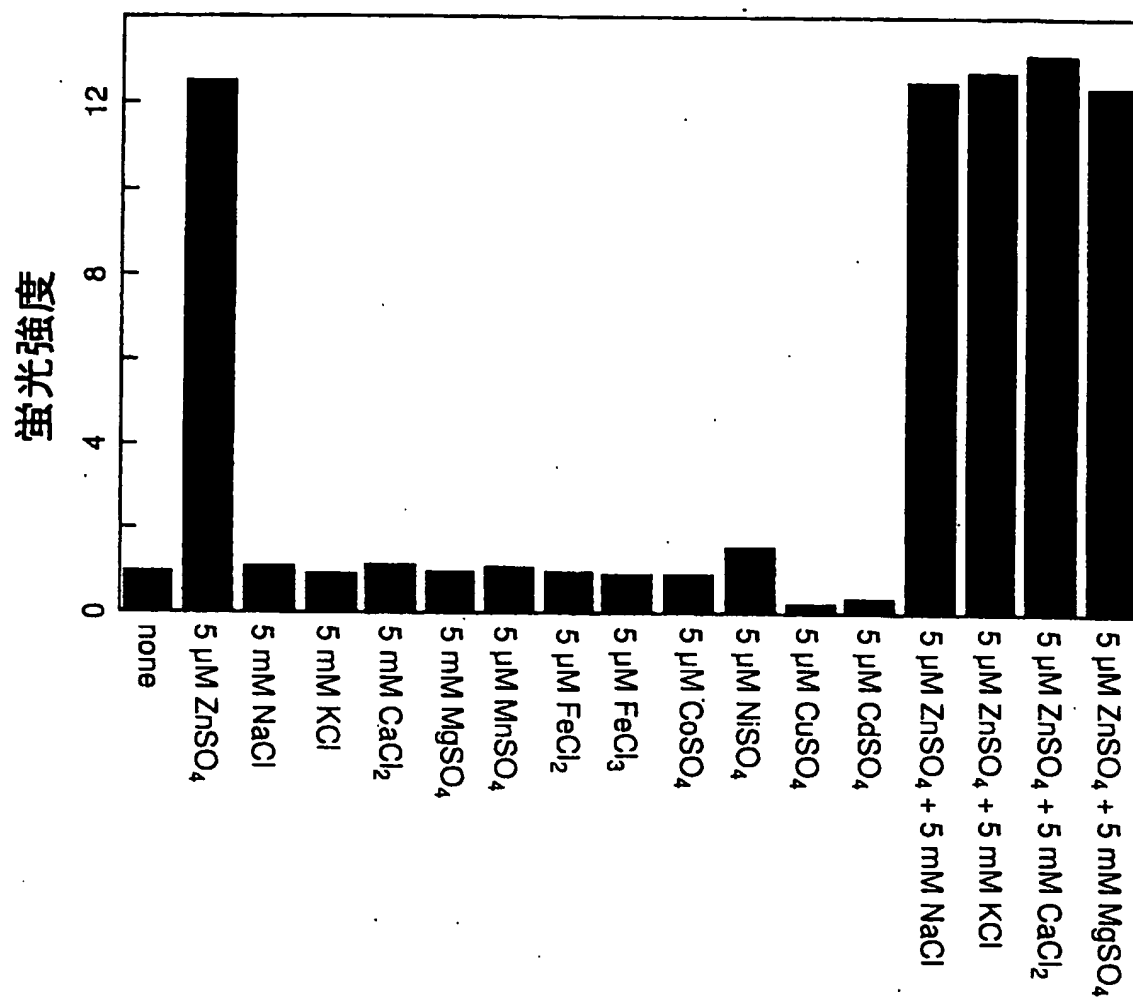
8. 亜鉛イオンの測定方法であって、請求の範囲第 1 項ないし第 5 項のいずれか 1 項に記載の化合物（ただしアミノ基の保護基が導入された化合物を除く）又はそれらの塩を亜鉛蛍光プローブとして用いる方法。

9. 亜鉛イオンの測定方法であって、下記の工程：

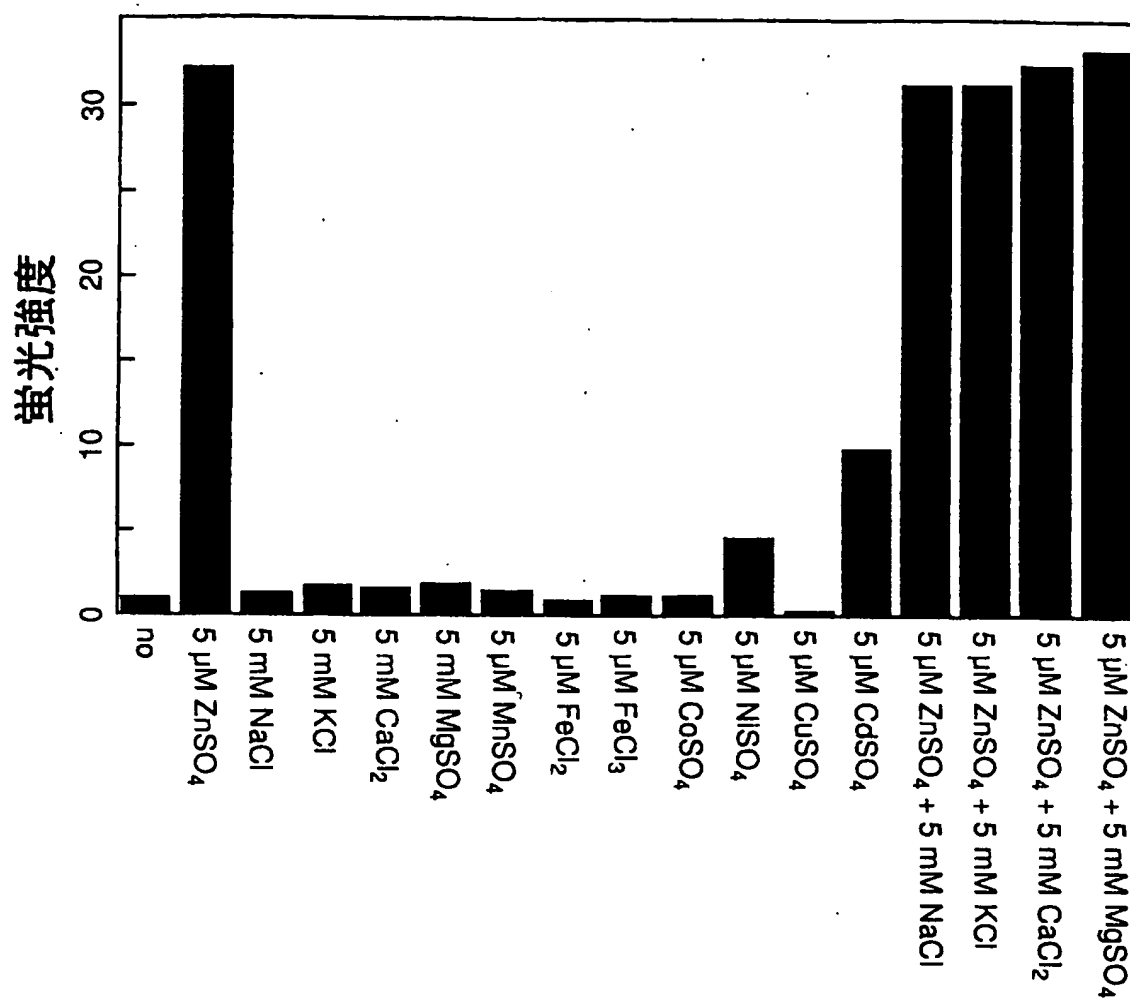
(a) 請求の範囲第 1 項ないし第 5 項のいずれか 1 項に記載の化合物（ただしアミノ基の保護基が導入された化合物を除く）又はそれらの塩と亜鉛イオンとを反応させる工程、及び

(b) 上記工程で生成した亜鉛錯体の蛍光強度を測定する工程を含む方法。

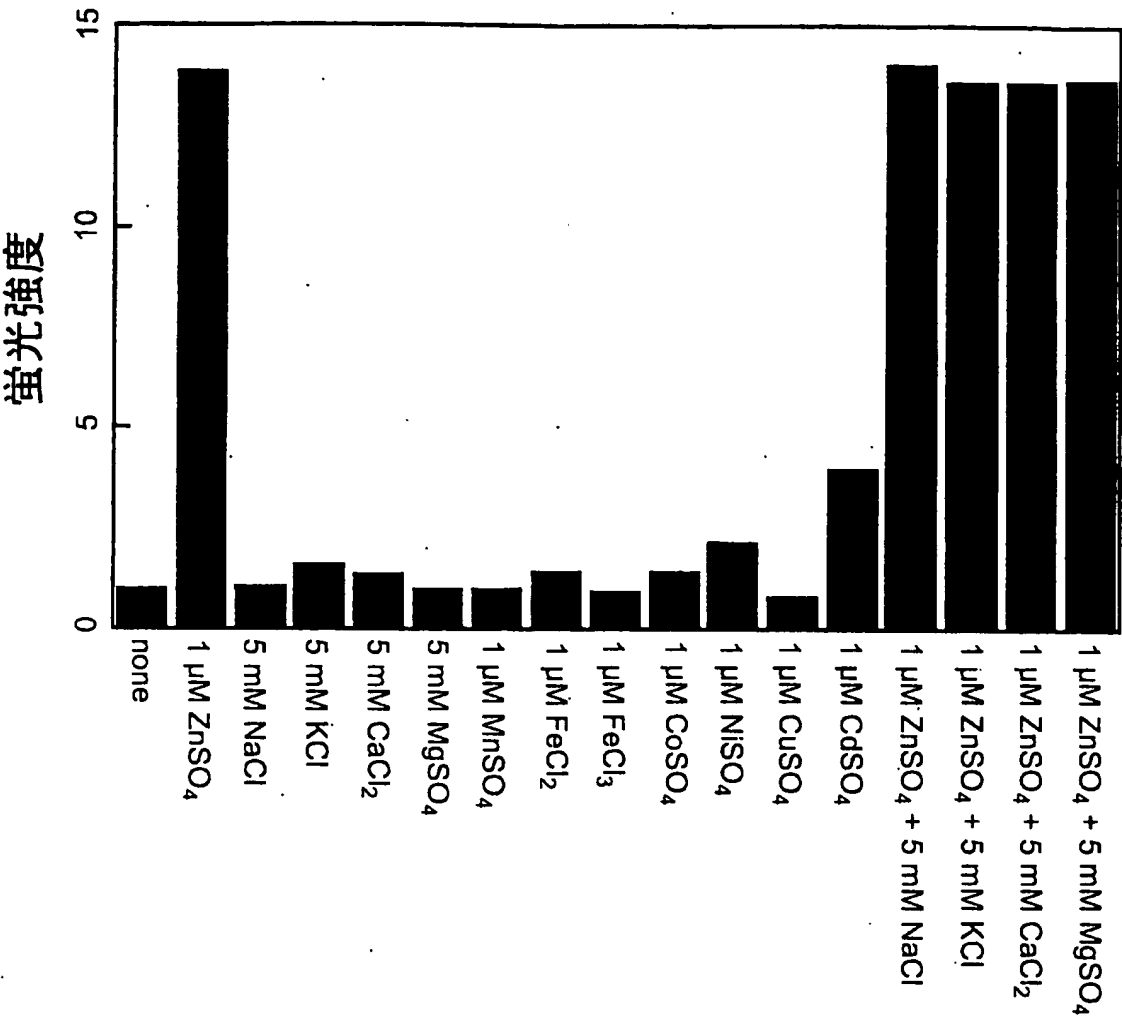
第1図



第2図

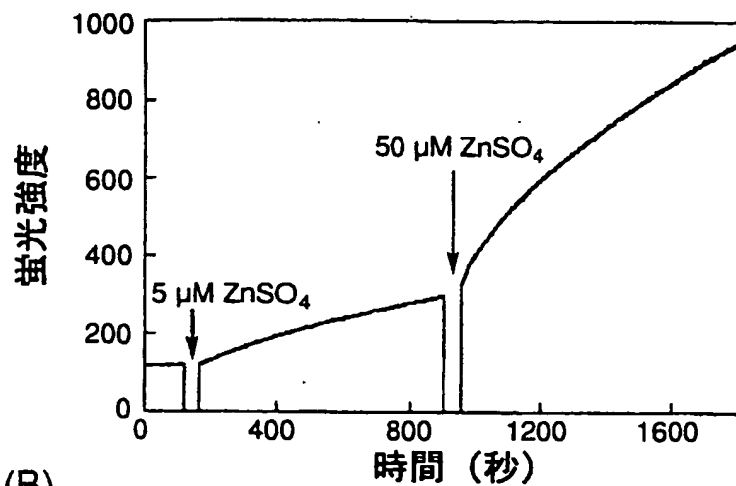


第3図



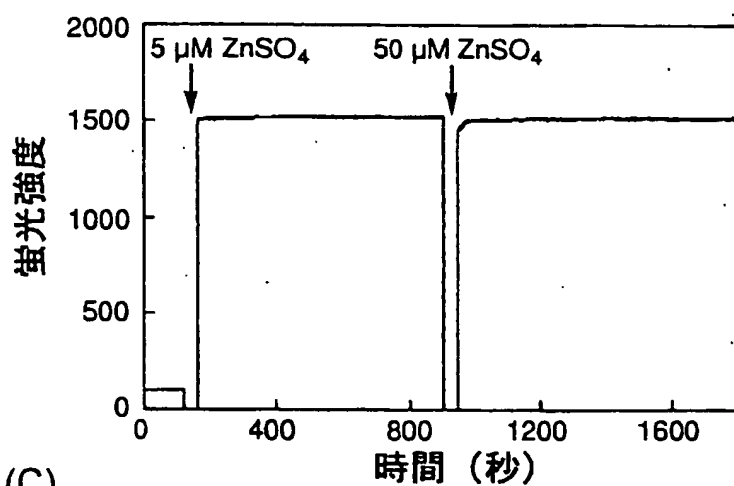
## 第4図

(A)



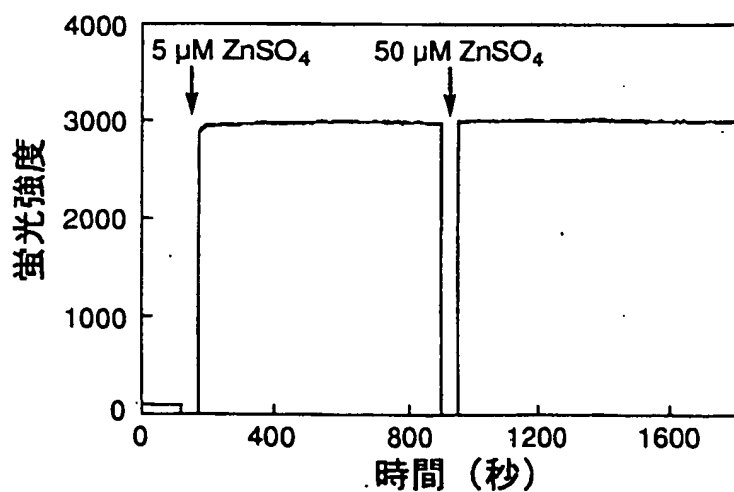
ACF-1

(B)



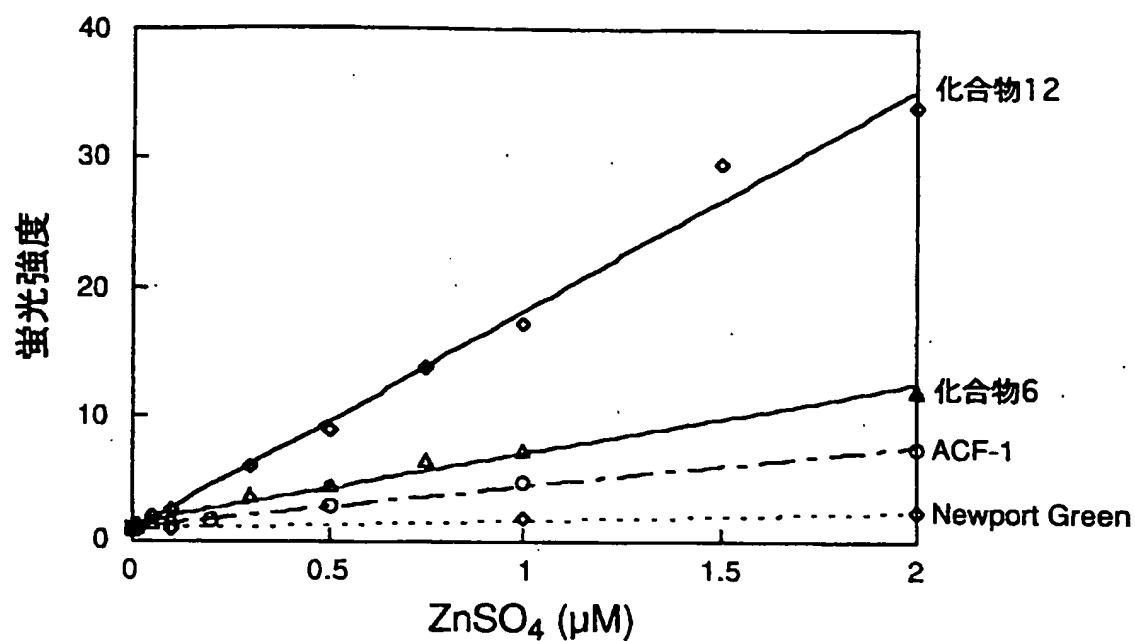
化合物6

(C)

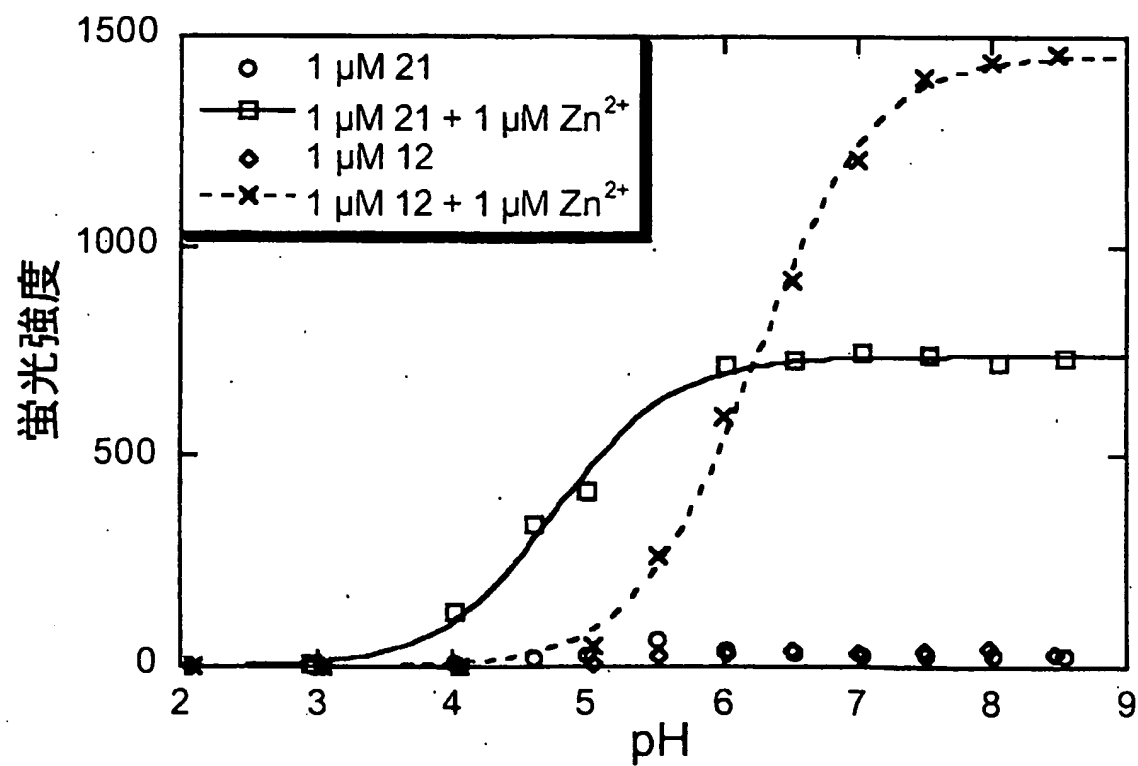


化合物12

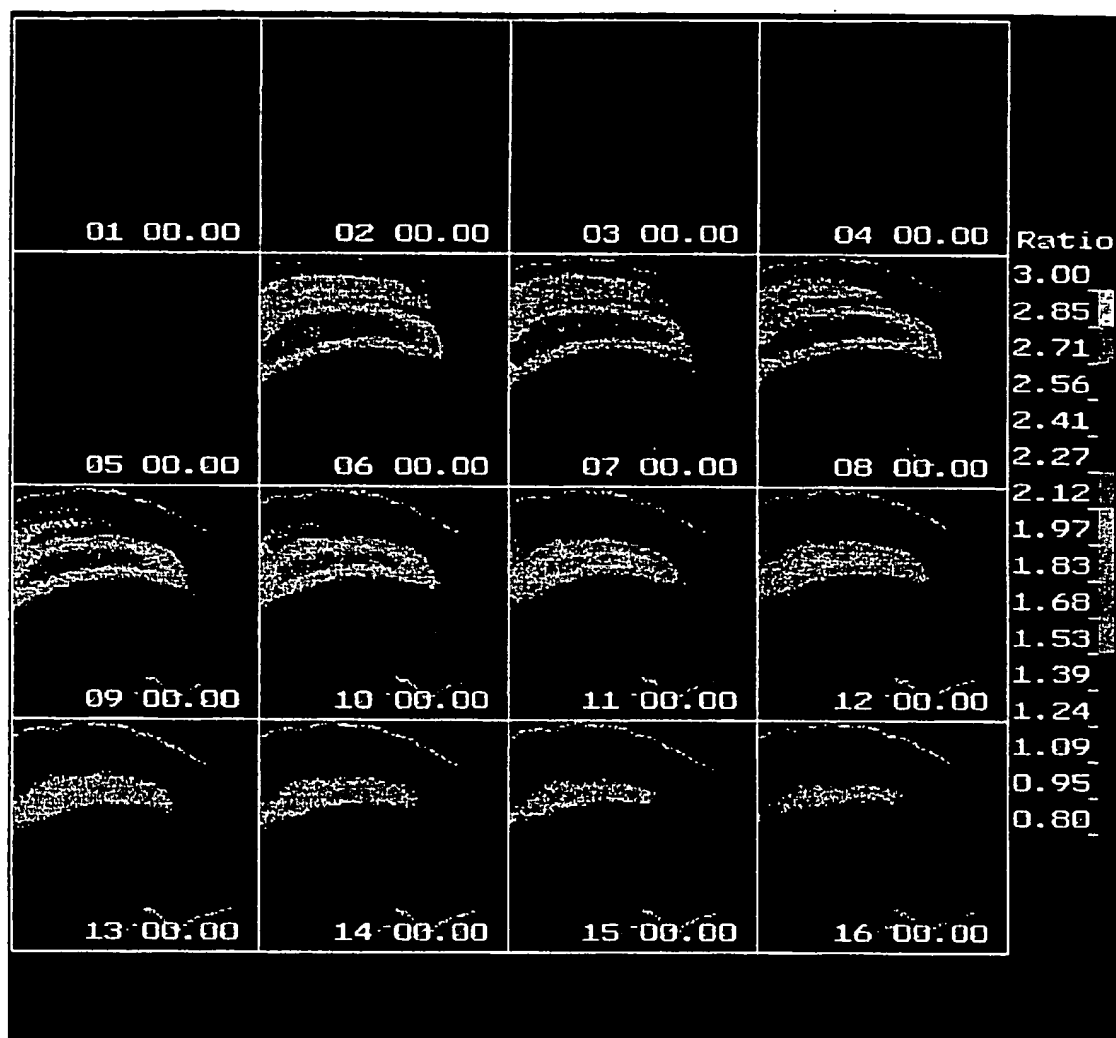
第5図



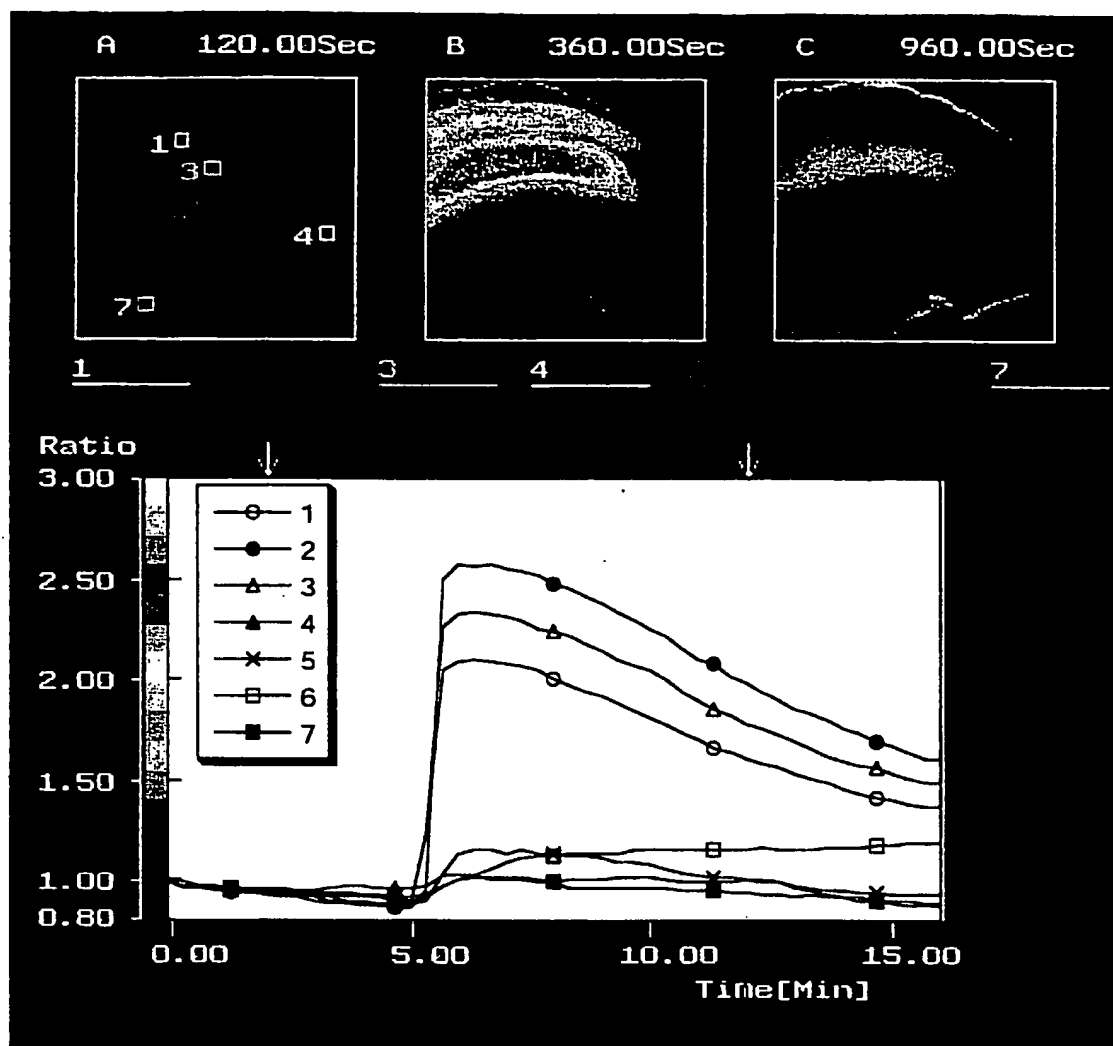
第6図



## 第7図



## 第8図





## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/01503

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl.<sup>7</sup> C07D311/82, C07D493/10, C07D405/14, C09B11/28, G01N21/77

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl.<sup>7</sup> C07D311/82, C07D493/10, C07D405/14

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

CAPLUS (STN), REGISTRY (STN)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X A	US, 5874590, A (Tetsuo NAGANO), 23 February, 1999 (23.02.99), entire description & JP, 10-226688, A & CA, 2218641, A	1 2-9
X A	US, 5208148, A (Molecular Probes, Inc.), 04 May, 1993 (04.05.93), Column 18 (Family: none)	1 2-9
X	Angew. Chem., Int. Ed. (1999), 38(21), pp.3209-3212 especially, Scheme 1.	1
X	Anal. Chem. (1998), 70(13), pp.2446-2453 especially, Figure 1.	1
X	Bioorganic & Medicinal Chemistry, Vol.4, No.6, pp.901-916, (1996) especially, Scheme 5.	1
X	Bioorg. Khim. (1995), 21(10), pp.795-801 especially, Compound (V)	1

☒ Further documents are listed in the continuation of Box C.
 ☐ See patent family annex.

\* Special categories of cited documents:  
 "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance  
 "E" earlier document but published on or after the international filing date  
 "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)  
 "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means  
 "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention  
 "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone  
 "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art  
 "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search  
05 June, 2001 (05.06.01)Date of mailing of the international search report  
19 June, 2001 (19.06.01)Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

## INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP01/01503

## C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	Sci. China, Ser. B: Chem. (1998), 41(5), pp.549-555 especially, Scheme 1.	1
A	J. Am. Chem. Soc. (1996), 118, 6514-6515	1-9

## A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl. ' C07D311/82, C07D493/10, C07D405/14, C09B11/28, G01N21/77

## B. 調査を行った分野

## 調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl. ' C07D311/82, C07D493/10, C07D405/14

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)  
CAPLUS (STN), REGISTRY (STN)

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X A	US, 5874590, A (長野 哲雄) 23. 2月. 1999 (23. 02. 99) 文献全体 &JP, 10-226688, A &CA, 2218641, A	1 2-9
X A	US, 5208148, A (Molecular Probes, Inc.) 4. 5月. 1993 (04. 05. 93) カラム 1 8 参照 ファミリーなし	1 2-9

☒ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&amp;」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

05. 06. 01

国際調査報告の発送日

19.06.01

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/J P)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

高岡 裕美

4 P

9737

印

電話番号 03-3581-1101 内線 3492

C (続き). 関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	Angew. Chem., Int. Ed. (1999), 38(21), pp. 3209-3212 特にScheme 1. 参照	1
X	Anal. Chem. (1998), 70(13), pp. 2446-2453 特にFigure 1. 参照	1
X	Bioorganic & Medicinal Chemistry, Vol. 4, No. 6, pp. 901-916, 1996 特にScheme 5. 参照	1
X	Bioorg. Khim. (1995), 21(10), pp. 795-801 特に化合物 (V) 参照	1
X	Sci. China, Ser. B: Chem. (1998), 41(5), pp. 549-555 特にScheme 1. 参照	1
A	J. Am. Chem. Soc. 1996, 118, 6514-6515	1-9

**This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning  
Operations and is not part of the Official Record**

**BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

- ☐ BLACK BORDERS
- ☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- ☐ FADED TEXT OR DRAWING
- ☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
- ☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
- ☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
- ☒ GRAY SCALE DOCUMENTS
- ☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
- ☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
- ☐ OTHER: \_\_\_\_\_

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

**As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.**